TABLE DES MATIÈRES

CHIMIE PHYSIQUE.

Structure des atomes. Radioactivité.

Sur un nouveau modèle d'atome, qui explique les relations quantiques et permet de retrouver les lois du rayonnement de Bohr à l'aide de la physique classique. RADULESCO D. .... C. P. 1

Une image simple des énergies de liaison de H_3 et He_5. WAY K. .... C. P. 1

Masse et niveaux énergétiques de ^{33}S. POLLARD E. C. P. 1

Séries dans les niveaux d'énergie nucléaires. GUGGENHEIMER K. M. .... C. P. 1

Le rôle du spin dans la théorie d'électron-positon des forces nucléaires. CRITCHFIELD I. .... C. P. 1

Sur la forme et la stabilité des noyaux lourds. YOUNG G. C. P. 1

La désintégration du mésoton. ROSSI B., HILBERRY N. VAN et HOAG J. B. .... C. P. 1

Désintégration β et vie moyenne du mésoton. SERBER R. C. P. 1

Note sur l'absorption des mésotons lents dans la matière. YUKAWA H. et OKAYAMA T. .... C. P. 1

Instabilité du mésoton. POMERANTZ M. A. .... C. P. 1

Sur la courbe des gerbes et la nature des mésotons. BERNARDINI C. et CACCIAPUOTI B. N. .... C. P. 2

Conditions critiques dans la multiplication des neutrons. PEIERLS R. .... C. P. 2

Mesures de la section efficace pour la diffusion neutron-proton. SIMONS L. .... C. P. 2

Diffusion des mésons et moments magnétiques du proton et du neutron. HEITLER W. .... C. P. 2

Capture de neutrons lents et émission de rayons γ par résonance. NONAKA I. .... C. P. 2

Déviation de la loi de Coulomb pour un proton. FRÖHLICH H., HEITLER W. et KAHN B. .... C. P. 2

Sur l'égalité des interactions proton-proton et proton-neutron. BROWN F. B. et PLESSET M. S. .... C. P. 2

La diffusion des protons par les protons. III. HEYDENBURG N. P., HAFSTAD L. R. et TUVE M. A. .... C. P. 2

Les groupes de protons émis lors du bombardement des substances hydrogénées par les rayons α du polonium. II. TSIEN S. T. .... C. P. 2

Diffusion deuton-deuton, proton-hélion et deuton-hélion. HEYDENBURG N. P. et ROBERTS R. B. .... C. P. 2

Une égalité approximative des interactions proton-proton et proton-neutron, dans le cas du potentiel mésonique. BREIT G., HOISINGTON L. E., SHARE S. S. et THAXTON H. M. .... C. P. 3

Bombardement de l'azote et de l'oxygène avec des protons. CURRAN S. C. et STROTHERS J. E. .... C. P. 3

Émission neutronique différée accompagnant la division du noyau d'uranium. BOSTRÖM K. J., KOCH J. et LAURITSEN T. .... C. P. 3

Énergie et parcours des particules lourdes de la rupture de l'uranium. HAXEL O. .... C. P. 3

Relation entre la vie moyenne et le poids atomique pour les isotopes radioactifs. AGENO M. .... C. P. 3

Détermination des périodes des radiorhodiums et radioargents obtenus par les neutrons lents. RAJAM J. B., CAPRON P. C. et HEMPTINNE M. DE. .... C. P. 3

L'isomérie nucléaire. Résultats récents et conceptions actuelles. CAPRON P. C. .... C. P. 3

Sur l'émission de paires lors du bombardement du fluor par des protons. OPPENHEIMER J. R. et SCHWINGER J.S. .... C. P. 3

Émission de paires par le fluor bombardé par protons. FOWLER W. A. et LAURITSEN C. C. .... C. P. 3

Expériences sur la transmutation du fluor par les deutons. BOWER J. C. et BURCHAM W. E. .... C. P. 3

Désintégration de ^{14}N et de ^{15}N produite par bombardement de deutons. HOLLOWAY M. G. et MOORE B. L. C. P. 3

Sur la diffusion des neutrons de la réaction C + D. AMALDI E., BOCCIARELLI D., RASETTI F. et TRABACCHI G. C. .... C. P. 4

L'attribution de la vie moyenne de 6,7 minutes à l'hypothétique ^{27}Si est incorrecte. BETHE H. A. et HENDERSON W. J. .... C. P. 4

Expériences sur la transmutation du sodium par deutons. MURRELL E. B. M. et SMITH C. L. .... C. P. 4

Un isomère radioactif du ^{87}Sr. DU BRIDGE L. A. et MARTHALL J. .... C. P. 4

L'isomérie nucléaire du zinc. KENNEDY J. W., SEABORG G. T. et SEGRÉ E. .... C. P. 4

Isotopes radioactifs à longue vie moyenne du cobalt. BARRESI G. et CACCIAPUOTI S. N. .... C. P. 4

Étude des protons de V, Cu, Mn et Sc bombardés par deutons. DAVIDSON W. L. jr. .... C. P. 4

Sur la théorie de la formation radioactive de rayons β. MÖLLER C. .... C. P. 4

Recherche de rayons γ retardés et d'un rayonnement β_1 dans la réaction deuton-deuton. KAMMER M. H. et HARRIS W. T. .... C. P. 4

Énergies des particules β de l'uranium X_2. ROOF D. C. P. 4

Les radiations β de l'uranium X_1 et de l'uranium X_2. MARSHALL J. S. .... C. P. 4

Coïncidences entre les rayons β et γ du ^{24}Na. LANGER L. M., MITCHELL A. C. G. et MC DANIEL P. W. C. P. 5

Le spectre β du Ra*E* du côté des faibles énergies. FLAMMERSFELD A. .... C. P. 5

Radiation γ de faible énergie du lithium bombardé par protons. FOWLER W. A. et LAURITSEN C. C. .... C. P. 5

Recherche sur la radiation γ de ^{13}N à l'aide d'un spectrographe magnétique. VALLEY G. E. .... C. P. 5

Rayons γ du glucinium et de l'azote bombardés par deutons. CRANE H. R., HALPERN J. et OLESON N. L. C. P. 5

Changements de sexe de la *Drosophila Melanogaster* provoqués par irradiation de neutrons provenant d'un cyclotron. NISHINA Y. et MORIWAKI D. .... C. P. 5

Étude des rayonnements β et γ du dépôt actif du thoron. ARNOULT R. .... C. P. 5

L'effet des rayons X sur les érythrocytes. DRUMMOND D. H., TOLLMAN J. P. et RICHARDS F. L. .... C. P. 5

Une expérience sur les effets de la radiation γ sur le charançon. GRIMMETT L. G. et HERFORD G. V. B. C. P. 5

Détection de contaminations radioactives au moyen du compteur de Geiger et Muller. CURTISS L. F. .... C. P. 5

Une source à arc d'un modèle modifié pour le cyclotron. MC MILLAN E. et SALISBURY W. W. .... C. P. 5

Age géologique maximum et quelques conséquences de l'hypothèse de Wilkins. II. Radioactivité β du Lu^{176} et sensibilité spectrochimique. LOPEZ DE AZCONA J. M. C. P. 5

Action chimique de la radiation γ de ^{80}Br. Fairbrother F. . . . . C. P. 5
Sur une propriété des radiocolloïdes. Chamié Mlle C. et Marques B. E. . . . . C. P. 6
Processus chimique lors de l'absorption des neutrons par le brome. Suess H. . . . . C. P. 65
Observation des noyaux de recul lors du bombardement de l'uranium par les neutrons. (*C. R.* Moscou, 1939, 23, p. 135-136.) . . . . C. P. 65
Désintégration de l'uranium par les neutrons. Perfilov. C. P. 65
Traces des noyaux de recul lors de la désintégration de l'uranium par les neutrons. Sdanoff A., Myssowsky L. et Myssowskaya M. . . . . C. P. 65
Rupture des noyaux d'uranium. Volkov N. F. . C. P. 65
Nouveau mode de rupture du noyau d'uranium. Khlopin V. G., Paswick Khlopin M. A. et Volkov N. F. C. P. 65
La rupture du noyau d'uranium sous l'action des neutrons et le problème de l'existence des transuraniens. Khlopin V. G. et Paswick Khlopin M. A. C. P. 65
Étude de la diffraction des protons d'énergie moyenne par les molécules de vapeurs. Yearian H. J. . . C. P. 77
Mesure de la masse d'un mésoton par choc élastique. Leprince-Ringuet L., Gorodetzky S., Nageotte E. et Richard-Foy R. . . . . C. P. 77
Note sur la création de paires de mesons par les rayons X et sur l'effet de « Bremsstrahlung » de mesons dans le champ nucléaire. Kobayasi M. et Utiyama R. C. P. 77
Note sur la production de mesons par le passage de protons ou neutrons rapides à travers la matière. Kobayasi M. et Satô T. . . . . C. P. 77
Détermination des distances internucléaires et des énergies de dissociation à partir des constantes de force. Sutherland G. B. B. M. . . . . C. P. 77
Bombardement de l'azote et de l'oxygène par les protons. Curran S. C. et Strothers J. E. . . . . C. P. 77
Un nouveau type de désintégration produite par les deutérons. Krishnan R. S. et Banks T. E. . . . C. P. 77
Libération de neutrons dans l'explosion nucléaire de l'uranium irradié par des neutrons thermiques. Hagiwara T. . . . . C. P. 77
Énergie des particules β de l'uranium- X_2. Roaf D. C. P. 77
Une méthode photographique d'étude de l'absorption des rayons β par $^{32}_{15}$P. Govaerts J. . . . . C. P. 78
Intégration de volume de dosage pour les radiations X et γ. Happy F. . . . . C. P. 78
Les spectres d'absorption *K* du gallium, du germanium, de l'arsenic et du séléniure; influence de l'état chimique. Hulubei H. et Cauchois Mlle Y. . . . . C. P. 78

Propriétés des atomes. Poids atomiques.

Densités limites et poids moléculaire de l'oxygène, du gaz carbonique, du gaz sulfureux et de l'hydrogène sulfuré. Poids atomiques du carbone et du soufre. Moles E., Toral Mlle T. et Escribano A. . . . C. P. 6
Composition isotopique de l'oxygène dans les roches carbonatées et dans les minerais d'oxyde de fer. Dole M. et Slobod R. L. . . . . C. P. 6
Note sur la construction et l'utilisation d'une colonne à diffusion thermique pour la séparation des isotopes. Taylor T. I. et Glockler G. . . . . C. P. 6
La séparation des gaz par diffusion. Maier C. G. C. P. 6
Sur un élément durable de numéro atomique 84. Hulubei H. et Cauchois Mlle Y. . . . . C. P. 65
Révision du poids atomique de l'iode. Le rapport de l'iodure d'argent au chlorure d'argent. Baxter G. P. et Titus A. C. . . . . C. P. 65
I. Le rapport de l'argent à l'iodure d'argent. II. Le rapport de l'iodure d'argent au chlorure d'argent. Baxter G. P. et Lundstedt O. W. . . . . C. P. 65
Le poids spécifique du pentoxyde d'iode et le poids atomique de l'iode. Baxter G. P. et Kelley W. M. C. P. 65
Révision du poids atomique du césium. Baxter G. P. et Harrington C. D. . . . . C. P. 65
Révision du poids atomique du potassium. Baxter G. P. et Harrington C. D. . . . . C. P. 65
La masse atomique de l'holmium. Hönigschmid O. et Hirschbold-Wittner F. . . . . C. P. 65
Poids atomique du chlore provenant de résidus industriels. Dutoit P. et Yacoubyan K. V. . . . . C. P. 78
Séparation des isotopes du chlore par électrolyse. Yacoubyan K. V. . . . . C. P. 78
Séparation des isotopes de l'uranium. Krasny-Ergen W. C. P. 78

Structure et propriétés des molécules.

Tableau périodique des éléments chimiques. Guzman J. C. P. 6
Détermination du poids moléculaire à l'aide d'ultracentrifugeuses sans système d'observation. Paic M. C. P. 6
La densité du chlore gazeux. Ross A. S. et Maass O. C. P. 6
L'état moléculaire des liquides inorganiques. Morgan A. R. et Bowden S. . . . . C. P. 6
La structure moléculaire des liquides par l'étude de modèles. Kast W. et Stuart H. A. . . . . C. P. 6
Contribution à un développement moderne du concept de « coordination ». I. Introduction. Bonino G. B. C. P. 6
Stéréochimie de composés minéraux complexes. VII. Mécanisme de la transformation de Walden dans quelques réactions conduisant à la formation de l'ion cobalto-diéthylènediamine cobaltique. Bailar J. C. jr et Peppard D. F. . . . . C. P. 6
Les formes polymorphes des composés organiques. Timmermans J. . . . . C. P. 7
La variation de la structure de l'eau dans les solutions ioniques. Stewart G. W. . . . . C. P. 7
Les dimensions des molécules d'hydrogène sulfuré et d'hydrogène arsénié et la possibilité d'existence de dérivés doués d'activité optique. Sutherland G. B. B. M., Lee E. et Wu C. K. . . . . C. P. 7
La structure du fer pentacarbonyle et des hydrures des carbonyles de fer et de cobalt. Ewens R. V. G. et Lister M. W. . . . . C. P. 7
Diffraction des rayons X par l'éthanol. Harvey G. G. C. P. 7
Distance brome-brome dans les dibromures des stilènes *cis* et *trans*. Mc Cullough J. D. . . . . C. P. 7
Étude aux rayons X des esters de l'acide polymétallurique. Mathieu M. et Stora C. . . . . C. P. 7
Étude de la variation des constantes physiques dans les séries homologues. II. Densité. Gomez Aranda V. C. P. 7
Nouvelles données sur la cohésion de composés simples. Stevels. . . . . C. P. 8
Produits chimiques de guerre. X. Fondements théoriques de l'interprétation de la structure moléculaire basée sur le moment dipolaire. Mohler H. et Zahn C. T. C. P. 8
Produits chimiques de guerre. XI. Moment dipolaire et structure moléculaire. Interprétation des résultats expérimentaux. Mohler H. et Zahn C. T. . . . C. P. 8
Note sur l'effet de solvant dans les mesures de moments dipolaires. Hobbs M. E. . . . . C. P. 8
Caractère ionique et moment dipolaire. Wall F. T. C. P. 8
Constantes diélectriques des sels d'ammonium au voisinage de la température du point de transformation inférieur. I. Chlorure et bromure d'ammonium. Bruce J. H. . . . . C. P. 8

Moment dipolaire, induction et résonance dans les benzènes tétra-, penta- et hexasubstitués. SMITH C. P. et LEWIS C. L. . . . . . C. P. 8
Constantes diélectriques de quelques couples de diastéréoisomères. WINSTEIN S. et WOOD R. E. . . . . C. P. 8
Structure de zwitterion dans les composés carbonylés non saturés. WEIZMANN Mlle A. . . . . C. P. 9
Pertes diélectriques dans les mélanges de polystyrènes. FRANCK F. C. et JACKSON W. . . . . C. P. 9
Propriétés magnétiques des composés éthylisocyanure de ferrohémoglobine et imidazolferrihémoglobine. RUSSEL C. et PAULING L. . . . . C. P. 9
Essais polarimétriques sur le comportement de l'acide *l*-malique cristallisé sous l'action de la chaleur. DESCAMPS R. . . . . C. P. 9
Nouvelle méthode de séparation des composés racémiques. HENDERSON G. M. et RULE H. G. . . . . C. P. 9
Racémisation des composés de coordination optiquement actifs. Application de l'équation d'Arrhénius. BUSHRA E. et JOHNSON C. H. . . . . C. P. 9
Étude magnétooptique de la neutralisation. GALLAIS F. et VOIGT D. . . . . C. P. 9
Application à des molécules intéressantes de l'analyse nouvelle des spectres moléculaires. Relation simple entre les fréquences d'une même molécule à l'état gazeux et à l'état liquide. DESLANDRES H. . . . . C. P. 9
Étude de la structure complexe des bandes harmoniques O — H des alcools substitués et de l'effet de la température sur les intensités relatives des composants de multiplet. ZUMWALT L. R. et BADGER R. M. C. P. 10
Sur le spectre d'absorption ultraviolet des huiles minérales de synthèse. WELLINGER E. et THOMAS B. C. P. 10
Variation du spectre d'absorption ultraviolet de l'acroléine avec le temps. BUSWELL A. M., DUNLOP E. C., RODEBUSH W. H. et SWARTZ J. B. . . . . C. P. 10
L'absorption spectrale de l'iode dans ses solvants principaux. CENNAMO F. . . . . C. P. 10
Sur les spectres de fluorescence et d'absorption de l'anthracène et du phénantrène en solution. SAMBARSKY S. et WOLFSOHN G. . . . . C. P. 10
Interprétation de l'absorption visible du brome. BAYLISS N. S. et REES A. L. G. . . . . C. P. 10
Une théorie de la teinture des couleurs. PAULENG L. C. P. 10
Bandes du soufre et tentative d'obtention des bandes SH. GLOCKLER G. et HORWITZ W. . . . . C. P. 10
Preuve spectroscopique de l'existence des liaisons hydrogènes : composés SH, NH et NH^2. GORDY W. et STANFORD S. C. . . . . C. P. 10
Anaharmonicité des vibrations C — H et règle de produit. REDLICH O. . . . . C. P. 11
Spectres d'absorption infrarouges de AsH_3, AsD_3 et PD_3. LEE P. et WU C. K. . . . . C. P. 11
L'absorption infrarouge de l'acide fluorhydrique. BUSWELL A. M., MAYCOCK R. L. et RODEBUSH W. H. C. P. 11
L'influence de la température et de la pression sur le spectre d'absorption infrarouge de l'acide chlorhydrique gazeux et liquide jusqu'à l'état critique. WEST W. . . . . C. P. 11
Une étude de l'acide azothydrique par l'infrarouge. DAVIES M. M. . . . . C. P. 11
Le spectre d'absorption infrarouge du cyanogène gazeux. BAILEY C. R. et CARSON S. C. . . . . C. P. 11
Distribution entre deux configurations des ions europium dans les solutions homogènes. FREED S., WEISSMAN S. L., FORTESS F. E. et JACOBSON H. F. . . . . C. P. 11
Contribution à l'étude des spectres d'absorption d'acétylacétonates de néodyme et de samarium dissous dans divers solvants. RADOÏTCHITCH M. . . . . C. P. 11
Le spectre d'absorption infrarouge du pentane normal. STINCHCOMB G. A. . . . . C. P. 12
La structure de l'acétylène. THOMPSON H. W. . . . C. P. 12
Les spectres de vibration des 1, 2-dihalogénoéthane et la question de la rotation interne. WU T. Y. . . . C. P. 12
Spectres de vibration et structure moléculaire. VIII. Les spectres d'absorption des vapeurs de phénol et d'aniline légers et lourds. WILLIAMS V., HOFSTADTER R. et HERMAN R. C. . . . . C. P. 12
Étude dans l'infrarouge de l'hydrate de chloral et des composés analogues. DAVIES M. M. . . . . C. P. 12
Le spectre d'absorption de la pentaérythrite et de la dicétopipérazine dans le proche infrarouge et en lumière polarisée. ELLIS J. W. et BATH J. . . . . C. P. 12
Contributions expérimentales à la structure des ions XO_3^-. *a*) Spectres Raman des chlorates et bromates des cathions bivalents. ROLLA M. . . C. P. 12
Recherches sur les complexes de Werner. Spectres Raman de complexes tétracoordinés et hexacoordinés. II. Amines, discussion générale. MATHIEU J. P. . . C. P. 12
Sur le spectre Raman de quelques métatungstates à l'état cristallin et en solution aqueuse. THEODORESCO M. C. P. 13
Le spectre Raman de substances gazeuses. I. Appareil et spectre de la méthylamine. KIRBY-SMITH J. S. et BONNER L. G. . . . . C. P. 13
Spectre Raman de la guanidine et de l'urée substituées au deutérium. OTVOS J. W. et EDSALL J. T. . . C. P. 13
La fusion considérée comme une transition ordre-désordre. WANNIER G. H. . . . . C. P. 13
Chaleur spécifique et problème du double minium dans le cas de NH_3. HAUPT R. F. et TELLER F. . . . . C. P. 13
Chaleur électronique spécifique du graphite. KRISHNAN K. S. . . . . C. P. 13
Capacité thermique du fer pur. AWBERY J. H. et GRIFFITHS F. . . . . C. P. 13
Capacités calorifiques, chaleurs de transformation et de fusion, entropies du dichlorure d'éthylène et du dibromure d'éthylène. PITZER K. S. . . . . C. P. 13
Données thermiques. XI. Les capacités calorifiques et les entropies du carbonate de guanidine, du chlorhydrate de l'acide glutamique, du dichlorhydrate d'ornithine, de l'acide *d*-lactique et de l'acide *l*-lactique. HUFFMAN H. M., ELLIS E. L. et BORSOOK H. . C. P. 13
Les chaleurs spécifiques de quelques acides aromatiques solides et de leurs sels d'ammonium et la chaleur atomique de l'azote. SATOH S. et SOGABE T. . . C. P. 14
La viscosité et le diamètre moléculaire de l'azométhane. HENKIN H. et TAYLOR H. A. . . . . C. P. 14
Application des mesures de tension superficielle à la détermination des combinaisons moléculaires du nitrate de zinc et de certains nitrates alcalins. CHAUVENET R. . . . . C. P. 14
Contribution à un développement moderne du concept de coordination. II. Sur la constitution de l'ion ClO_3^-. BONINO G. B. . . . . C. P. 66
Preuve spectroscopique des liaisons hydrogènes : les alcools hexyliques. I. STANFORD S. C. et GORDY W. C. P. 66
Calcul des poids moléculaires moyens pendant la décomposition des polymères homogènes linéaires. DURFEE W. H. et KERTESZ Z. I. . . . . C. P. 66
Complexes de formiates. BRINTZINGER H. et RUDOLPH W. . . . . C. P. 66
Sur la détermination des masses ioniques par dialyse. KISS A. et GEGO M. . . . . C. P. 66
Les températures de transformation des phases liquide-solide du phosphate de triméthyle. PAGEL H. A. et SCHROEDER W. A. . . . . C. P. 66
La structure moléculaire du gaz sulfureux. SCHOMAKER V. et STEVENSON D. P. . . . . C. P. 66
Étude au moyen de la diffraction électronique de la structure moléculaire du tétrachlorure de tellure. STEVENSON D. P. et SCHOMAKER V. . . . . C. P. 66
Constantes diélectriques de quelques oxydes, hydroxydes et oxydes hydratés. GLEMSER O. . . . . C. P. 66
Fixation de eau dans les hydrates des bioxydes de manganèse, de titane et d'uranium. GLEMSER O. C. P. 66
Moments dipolaires et structures de certains composés

du soufre, du sélénium et du phosphore. Smyth C. P., Lewis G. L., Grossman A. J. et Jennings F. B. C. P. 66

Fer actif. III. Mesures sur les cyanures de fer complexes en solution. Simon A. et Knauer H. C. P. 67

Recherches magnétochimiques sur le chlorure de nitrosyle et ses combinaisons avec les chlorures inorganiques. III. Asmussen R. W. C. P. 67

Configuration de quelques complexes cuivriques, nickéleux et cobalteux par mesures magnétiques. Tyson G. N. et Adams S. C. C. P. 67

Recherches dans l'ultraviolet de Schuman. VIII. Décomposition photochimique de C_3H_6. Faltings K. C. P. 67

Spectres dans l'ultraviolet et fluorescence des vapeurs de benzidine. Vartanian A. T. C. P. 67

Spectres d'absorption et leurs applications à l'analyse et à l'identification moléculaire. Brode W. R. C. P. 67

La stéréisomérie des colorants organiques et ses relations avec la constitution et les propriétés de colorants polymères réversibles. Scheide. C. P. 67

Sur les spectres d'absorption lumineuse des complexes ferriques. Kiss A., Abraham J. et Hegedus I. C. P. 67

Étude sur l'effet Raman. CII. Dérivés benzéniques (XIV). Pendl E. et Radinger G. C. P. 67

L'association de l'alcool étudiée par l'effet Raman. Brull L., Errera J. et Sack H. C. P. 67

La détermination exacte des chaleurs spécifiques des substances solides aux températures élevées. XII. Les chaleurs spécifiques des alliages fer-nickel de compositions diverses entre 100° et 1400° C. Zuithoff A. J. C. P. 67

Tension superficielle de OD_2 et des mélanges de OD_2—OH_2. Indovina P. C. P. 67

Viscosités de polyesters linéaires. Une relation exacte entre la viscosité et la longueur de la chaîne. Flory P. J. C. P. 68

Propriétés thermodynamiques des alcools hexyliques. IV. Le méthyl-3-pentanol-1 et les méthyl-2-pentanol-5. Hovorka F., Lankelma H. P. et Schneider I. C. P. 68

Le parachor du bromure d'aluminium dans le benzène. Poppick I. et Lehrman A. C. P. 68

Théorie de la valence de coordination étendue. II. Configuration des composés du carbone. Tsuchida R. C. P. 78

Théorie de la valence de coordination étendue. III. Liaisons de valence dans les composés du carbone. Tsuchida R. et Kobayashi M. C. P. 78

Théorie de la valence de coordination étendue. IV. Configuration des composés des éléments de transition. Tsuchida R., Kobayashi M. et Kuroya H. C. P. 78

Valence dirigée. Kimball G. E. C. P. 78

Sur quelques applications de l'isomorphisme. Delépine M. C. P. 78

La configuration moléculaire de l'oxyde de phényle démontrée par les données sur les moments dipolaires. Higasi K. et Uyeo S. C. P. 78

Diffraction des rayons X par le soufre liquide et le soufre mou. Gingrich N. S. C. P. 79

Les flammes froide et chaude de l'éther méthylique. Ermakova K. I., Ermolova A. P. et Neumann M. B. C. P. 79

Sur le diamagnétisme des ions semblables aux atomes de gaz rares. Klemm W. C. P. 78

Susceptibilité magnétique du fluorure ferrique F_3Fe et du fluorure chromique F_3Cr. Bizette H. et Belling Tsai. C. P. 79

Application à des molécules intéressantes de l'analyse nouvelle des spectres moléculaires. Relation simple entre les fréquences d'une même molécule dans les états gazeux, liquide et solide. Deslandres H. C. P. 79

Analyse rotationnelle du spectre de bandes du monobromure de bore. Miescher E. et Rosenthaler E. C. P. 79

Perturbations de Coriolis dans les spectres de silane et de germane. Murphy G. M. C. P. 79

Spectres de flamme et d'arc de quelques sels de calcium et de strontium. Asundi R. K. et Vaidya B. K. C. P. 80

Absorption par l'aldéhyde benzoïque des radiations violettes et ultraviolettes proches du visible. Susz B. et Briner E. C. P. 80

Note sur l'absorption continue de N_2O. Sponer H. et Bonner L. G. C. P. 80

Coefficient d'absorption du bioxyde d'azote dans le spectre visible. Dixon J. K. C. P. 80

Spectres d'absorption des acétylacétonates de néodyme et de samarium à l'état solide; influence de l'eau de cristallisation. Freymann M. et Freymann R. C. P. 80

Spectres d'absorption infrarouge de carbures à poids moléculaire élevé. Lorillard S. et Lecomte J. C. P. 80

Application des spectres d'absorption infrarouge à la détermination de la position de la double liaison des carbures éthyléniques, obtenus par déshydratation d'alcools secondaires et tertiaires. Tuot M., Lecomte J. et Lorillard S. C. P. 80

Spectres d'absorption infrarouge de diacides aliphatiques. Lecomte J. C. P. 80

Preuve spectroscopique des liaisons hydrogènes; comparaison des propriétés attractives des protons dans les liquides. II. Gordy W. et Stanford S. C. C. P. 81

Bande O-H dans l'infrarouge et association. Errera J., Gaspart R. et Sack H. C. P. 81

Spectres infrarouges et Raman des molécules polyatomiques. X. C_2D_2, C_2DH et C_2R_2. Stitt F. C. P. 81

Vibrations normales des chaînes de systèmes analogues ou dynamiquement analogues et spectre infrarouge de l'indécane. Whitcomb S. E., Nielsen H. H. et Thomas L. H. C. P. 81

Spectres d'absorption des sucres dans le proche infrarouge. Barr E. S. et Chrisman C. H. jr. C. P. 81

Spectre d'absorption infrarouge du méthylphénylacétylène. Murray M. J. et Cleveland F. F. C. P. 81

Structure rotationnelle des bandes de l'acide hydrazoïque dans l'infrarouge photographique. Eyster E. H. C. P. 81

Préparation et spectres Raman de l'acide métatungstique. Cordier M., Murgier M. et Theodoresco M. C. P. 82

Étude au moyen de l'effet Raman de la constitution des solutions contenant du chlorure stanneux en présence d'un excès d'ions Cl^-. Mise en évidence et structure de l'ion stannotrichlorure. Delwaulle M. L. et François F. C. P. 82

Spectres Raman et constitution des ozonides. Spectres Raman des citraconate et mésaconate de méthyle et de leurs ozonides. Briner E., Franck D. et Perrottet E. C. P. 82

Ozonation de l'allyl-, du propényl- et du méthovinylbenzène. Résultats de déterminations physicochimiques (spectres Raman, spectres d'absorption ultra-violette, constantes diélectriques et moments dipolaires). Briner E., Ryffel K. et Perrottet E. C. P. 82

Interprétation des spectres Raman et infrarouge des dérivés halogénés du méthane. Volkringer H., Lecomte J. et Tchakirian A. C. P. 82

Effet Raman du fluoro-chloro-bromo-méthane. Glockler G. et Leader G. R. C. P. 82

Effet Raman et moment dipolaire en relation avec la rotation libre. XII. Spectre Raman à l'état liquide et à l'état solide de l'éthylène-chlorhydrine, du chlorure de *n*-propyle et du *n*-butane. Mizushima S., Morino Y. et Nakamura S. C. P. 82

Spectres Raman d'éthers simples. Cleveland F. F., Murray M. J., Haney H. H. et Shackelford J. C. P. 82

Spectres infrarouges et Raman des molécules polyatomiques. XI. Sulfure diméthylique $(CH_3)_2S$. Fonteyne R. C. P. 82

Spectre de vibration et structure de la molécule de tétranitrométhane. Mathieu J. P. et Massignon D. C. P. 82

Spectres de vibration et tautomérie des dérivés nitrés aliphatiques. MATHIEU J. P. et MASSIGNON D. C. P. 83
Polarisation des raies Raman et de la lumière de fluorescence du naphtalène-cristal. BENEL H., KASTLER A. et ROUSSET A. C. P. 83
Effet Raman et problèmes de constitutions (méthyle-1 et 2-benzotriazol et indazol). KOHLRAUSCH K. W. F. et SEKA R. C. P. 83
Les spectres Raman de quelques rhodanates et la structure du groupe rhodanique. GOUBEAU J. et GOTT O. C. P. 83
Étude de la coexistence des états d'agrégation liquide et gazeux dans la région de la température critique. Éthane. MASON S. G., NALDRETT S. N. et MAASS O. C. P. 83
Étude de la coexistence des états d'agrégation liquide et gazeux dans la région de la température critique. Éthylène. NALDRETT S. N. et MAASS O. C. P. 83
Point de fusion et pression au point triple de ^{35}ClH et de ^{37}ClH. CLUSIUS K. et DICKEL G. C. P. 83

Constantes physiques des corps.

Propriétés thermodynamiques des substances. III. Les volumes de vapeur en fonction de la température réduite seule. FALES H. A. et SHAPIRO C. S. C. P. 14
La courbe de tension de vapeur de l'hélium liquide au-dessous du point λ. BLEANEY B. et SIMON F. C. P. 14
Tension de vapeur, chaleurs de vaporisation et points de fusion des ammoniacs à ^{14}N et ^{15}N. THODE A. G. C. P. 14
Propriétés thermiques des halogénures. XII. Nouvelle méthode de mesure des tensions de vapeur, des points de fusion de vapeur saturante des halogénures de scandium, thorium et celtium. XIII. Pressions de vapeur saturante des halogénures stanneux. FISCHER W., GEWEHR R. et WINGCHEN H. C. P. 14
Les tensions de vapeur de certains hydrocarbures non saturés. LAMB A. B. et ROPER E. E. C. P. 15
Relation entre pression, volume et température pour l'éthylène dans la région critique. DACEY J., Mc INTOSH R. et MAASS O. C. P. 15
Recherches expérimentales sur la distillation. MILLER O. C. P. 15

Physique cristalline.

L'action inhibitrice de petites quantités de $(PO_3Na)_6$ sur la précipitation du CO_3Ca dans des solutions ammoniacales. I. Étude quantitative du processus d'inhibition. II. Mécanisme du processus, principalement de la formation des cristaux de CO_3Ca. REITEMEIER R. F. et BUCHNER T. F. C. P. 15
Étude du fractionnement par cristallisation mixte à l'aide des radioéléments. GOLDSCHMIDT B. C. P. 15
La croissance des cristaux dans un courant de vapeur. HAWARD R. N. C. P. 16
La réaction superficielle entre les ions ozonium et le mica. BRADLEY R. S. C. P. 16
Sursaturation et formation d'anneaux de Liesegang. III. HOOK A. VAN C. P. 16
Précipitation dans les gelées en forme de spirales. LIESEGANG R. E. C. P. 16
Sur la formation de précipités périodiques au sein d'autres précipités. SEN B. N. C. P. 16
Sur la répulsion apparente de diffusions antagonistes de nitrate d'argent dans la gélatine pure et dans la gélatine bichromatée. VEIL Mlle S. C. P. 16
Arrangements dans les cristaux mixtes. KETELAAR J.A.A. C. P. 16
Mécanisme d'orientation dans les verres vitreux de bromure d'isobutyle et d'isoamyle. BAKER W. O. et SMYTH C. P. C. P. 16
Les modes normaux de vibration d'un réseau cubique centré. FINE P. C. C. P. 16
La thermodynamique des cristaux et leur fusion. BORN M. C. P. 17
La transformation α, β du quartz. RAMAN C. V. et NEDUNGADI T. M. K. C. P. 17
Calculs relatifs à l'adsorption de l'argon par des cristaux d'halogénures alcalins. ORR W. J. C. C. P. 17
Rupture diélectrique dans les cristaux ioniques. FRÖHLICH H. C. P. 17
Remarques sur la rupture diélectrique. SEEGEER R. T. et TELLER E. C. P. 17
Niveaux d'énergie électronique dans ClNa. TIBBS S. R. C. P. 17
Structure et propriétés thermiques associées avec certaines liaisons d'hydrogène dans les cristaux. III. Nouveaux exemples de l'effet isotopique. UBBELOHDE A. R. C. P. 17
Conductibilité électrique des cristaux commerciaux de bore. BRUCE J. H. et HIGKLING A. C. P. 17
Sur la photoluminescence des scheelites. SERVIGNE M. C. P. 17
Structure cristalline du pentachlorure de phosphore. POWELL H. M., CLARK D. et WELLS A. F. C. P. 17
La structure cristalline du chlorure de tétraphosphonitrile $Cl_8P_4N_4$. KETELAAR J. A. A. et VRIÈS T. A. DE. C. P. 17
Étude cristallochimique de quelques composés de terres rares. GUISCA D. et POPESCU I. C. P. 18
La structure des sels de cuivre de quelques complexes cyaniques. II. La structure du sel de cuivre du manganèse-hexacyanure. ROLLIER M. A. et CESONI G. C. P. 18
Sur la kasolite. BRASSEUR H. C. P. 18
Structure cristalline du cyclohexane à 180° C. LONSDALE K. et SMITH H. C. P. 18
Étude des films d'oxyde sur les métaux brillants par diffraction d'électrons : Mg, Al et Cl. YAMAGUCHI S. C. P. 18
Sur la structure micellaire et les processus de déformation dans les matières fibreuses. VIII. Nouvelles recherches optiques sur les filaments de cellulose hydratée et les films d'acétylcellulose. KRATKY O. et PLATZEK P. C. P. 18
Contribution à la connaissance de la structure fine de la cellulose hydratée. IX. Sur le rapport théorique entre l'anisotropie de gonflement et la biréfringence propre des filaments orientés. X. La chaîne de Kratky comme modèle de calcul du mécanisme de déformation des gels d'hydrate de cellulose. HERMANS P. H. C. P. 18
Contribution à une théorie rationnelle concernant les diagrammes d'étirement de la cellulose hydratée en fonction de la traction avec preuves expérimentales. HERMANS P. H. C. P. 18
Contribution à la connaissance du mécanisme de déformation de l'hydrate de cellulose. VI. Détermination de la viscosité de filaments étirés et non étirés. BOOYS J. DE, BREDÉE H. L. et HERMANS P. H. C. P. 19
Étude aux rayons X de l'orientation des cristallites dans les fibres de cellulose. III. Cellulose coagulée. SISSON W. A. C. P. 19
Recherches sur la transformation de la cellulose hydratée en cellulose naturelle. IV. Expériences faites sur les alcalicelluloses. KUBO T. C. P. 19
Sur le processus de vieillissement de la nitrocellulose dans des milieux variés. KANAMARU K. C. P. 19
Hétérogénéité dans les différentes sortes de cellulose. LACHS H., KROSSMAN J. et ZURAWICKI J. C. P. 19
Sur la constitution chimique de l'huile de lin épaisse. PALENI A. C. P. 19
Les nouvelles fibres synthétiques polyamidiques. BROGGI M. C. P. 19
Constellation moléculaire et orientation des cristallites comme cause de l'élasticité propre au caoutchouc. KUHN W. C. P. 19
Les propriétés optiques et le comportement vis-à-vis des rayons X de superpositions de films. BERNSTEIN S. C. P. 19

Sur la structure des films de protéines. COCKBAIN E. G. et SCHULMAN J. H. . . . . C. P. 20
Effet de la température sur les films lubrifiants. TABOR D. C. P. 20
Sur les phénomènes de transport dans le modèle «en cage» des liquides. SIMHA J. . . . . C. P. 20
Influence de la température sur la structure du mercure. BOYD R. N. et WAKEHAM H. R. R. . . . . C. P. 20
Théorie de l'origine et de la croissance des cristaux métalliques par réduction des solutions salines. DANKOV P. D. . . . . C. P. 68
Interprétation physique des rayons ioniques des cristaux. JENSEN H. . . . . C. P. 68
Chimie cristalline des composés intermétalliques du type Ab^2. SCHULTZE. . . . . C. P. 68
Minéraux du groupe descloïzite. Conichalcite, straszite, austénite, duftite, araéorène, volborthite, pyrobolonite. STRUNZ H. . . . . C. P. 68
Diagrammes de poudre d'amblygonite, de frémentite, de graftonite, de karynite. STRUNZ H. . . . . C. P. 68
Isodimorphisme entre métavariscite, variscite, phosphosidérite et strengite. STRUNZ H. et SZTRÖKAY K. V. C. P. 68
Symétrie de la phosphosidérite. MC DONNELL D. C. P. 68
Structure des libéthénites PO_4Cu_2OH. HERITSCH H. C. P. 68
Structure cristalline de la vallerite. HILLER J. E. C. P. 68
Sur la brochantite. PALACHE C. H. . . . . C. P. 68
Maille unitaire et groupe spatial de la monazite. PARRISCH W. . . . . C. P. 68
Sur le polymorphisme des micas. HENDRICKS S. B. et JEFFERSON M. R. . . . . C. P. 68
Cristaux de verre de quartz. SHISHAKOV N. A. . . C. P. 68
Contribution à l'étude des mâcles et groupements des phénocristaux de feldspath et de quartz-β. DRUGMAN J. . . . . C. P. 68
Structure cristalline de la tellurite TeO_2. HO T. et SAWADA H. . . . . C. P. 68
Étude radiographique du bore cristallisé. HALLA F. et WEIL R. . . . . C. P. 68
Structure cristalline des sesquioxydes de rubidium et de césium. HELMS A. et KLEMM H. . . . . C. P. 68
Structure cristalline du chlorostannite de potassium hydraté. BRASSEUR H. et RASSENFOSSE A. DE. C. P. 69
Structure cristalline du bromure de strontium. KAMERMANS M. A. . . . . C. P. 69
Étude radiographique de la rosslérite phosphorique PO_4MgH. 7 OH_2. HAGELE G. et MACHATSCHKI F. C. P. 69
Phases oxydes avec structure d'oxygène imparfaite. SILLON L. G. et AURIVILLIUS B. . . . . C. P. 69
Étude radiographique des cristaux mixtes carnallite-carnallite bromée. ANDRES K. R. et SAFFE O. C. P. 69
Cristaux mixtes du système OFe-OMn. MONTORO V. C. P. 69
Miscibilité entre les sesquioxydes de fer et de manganèse. MONTORO V. . . . . C. P. 69
Contribution à l'étude de la structure des formations électrolytiques d'alumine. ROTH A. . . . . C. P. 69
Sur un siliciure de vanadium SiV. WALLBAUM H. J. C. P. 69
Sur les constantes réticulaires des carbures et nitrures de titane et de vanadium. DAWIHL W. et RIX W. C. P. 69
Sur les structures cristallines de N_2Zn_3, N_2Cd_3 et N_4Ge_3. JUZA R. et HAHN H. . . . . C. P. 69
Sur les nitrures de cuivre, de zinc, de cadmium, de gallium, d'indium et de germanium. JUZA R. et HAHN H. . . . . C. P. 69
Structure cristalline de $CaZn_5$ et $CaCu_5$. HAUCKE W. C. P. 69
Structure cristalline et propriétés magnétiques de l'holmium métallique. BOMMER H. . . . . C. P. 69
Structure cristalline du sulfure de thallium. KETELAAR J. A. A. et GERMER E. U. . . . . C. P. 70
Structure cristalline du séléniure de thallium SeTl. KETELAAR J. A. A., T'HAART U. H., MOEREL M. et POLDER D. . . . . C. P. 70
La structure cristalline du formiate de sodium HCO_2Na. ZACHARIASEN W. H. . . . . C. P. 70
Structure cristalline du chloranile. CHORGHADE S. L. C. P. 70
Structure cristalline de l'acide succinique. VERWEEL H. J. et MC GILLAVRY C. H. C. P. 70
Propriétés optiques de l'acide sulfamique. BRYANT W. M. D. . . . . C. P. 70
Détermination du groupe spatial du trinitro 1, 3, 5, benzène cristallisé. CHORGHADE S. L. . . . . C. P. 70
Structure cristalline de la dicyandiamide. HUGHES E. W. C. P. 70
Anisotropie magnétique de $SeO_4Cu \cdot 5OH_2$. MUKHEERJI A. et TIN M. T. . . . . C. P. 70
Étude magnétique de la braunite, $SiO_3Mn \cdot 3O_3Mn_2$. KRISHNAN K. S. et BANERJEE S. . . . . C. P. 70
Morphologie des pigments. VII. Étude du minium. IWANTCHEWA E. . . . . C. P. 70
Sur la désactivation des effets de surface ayant lieu pendant la cristallisation d'un liquide organique refroidi en couches minces. I. MICHNEWITSCH G. L. et OWTCHINIKOWA E. N. . . . . C. P. 83
Sur la réflexion des neutrons lents par les cristaux. KIMURA M. et AKUTU J. C. P. 84
Cinétique des changements de phase. II. Équations des transformations avec le temps des distributions de noyaux au hasard. AVRAMI M. . . . . C. P. 84
Sur les changements de phase provoqués dans les cristaux par rotation moléculaire limitée. KIRKWOOD J. G. C. P. 84
Orientation des phases formées lors de la réduction de la magnétite par l'hydrogène. BUJNOV N., KOMAR A., ZHURAVLEVA M. et CHUFAROV G. . . . . C. P. 84
Sur les propriétés optiques des sulfures de fer naturels. Anomalies de la pyrite. CAPDECOMME L. . . . . . C. P. 84
Dichroïsme de la brucite dans le proche infrarouge. YEOU TA. . . . . C. P. 84
Dispersion de biréfringence du quartz. SERVANT R. C. P. 84
Méthode de classification des raies Raman de cristaux binaires et terbinaires. CABANNES J. . . . . C. P. 84
La susceptibilité magnétique du sous-fluorure d'argent. FREED S., SUGARMAN N. et METCALF R. P. . . . C. P. 84
Sur une théorie de domaine statistique des cristaux ferromagnétiques. I. Magnétisation et magnétostriction. II. Action mutuelle du magnétisme et des forces mécaniques. TAKAGI M. . . . . C. P. 84
Sur la variation de la conductivité électrique de quelques cristaux hydratés avec la température. SAEGUSA H. et MATSUMOTO T. . . . . C. P. 85
Sur la viscosité magnétique des cristaux simples de fer. NISHINA T. . . . . C. P. 85
Sur l'orientation des molécules d'eau dans le gypse. AYNARD R. . . . . C. P. 85
Influence de la forme des particules des pigments blancs sur l'opacité. Sulfure de zinc aciculaire sous forme de Wurtzite. DEPEW H. A. et EIDE A. C. C. P. 85
Structure cristalline et propriétés magnétiques de l'holmium métallique. BOMMER H. . . . . C. P. 85
Structure cristalline du sulfamate de potassium. BROWN C. J. et COX E. G. . . . . C. P. 85
Sur le spectre des rayons X du pentachlorure de phosphore cristallisé. FICQUELMONT A. M. DE, WETROFF G. et MOUREU H. . . . . C. P. 85
Examen aux rayons X du nitrure de titane. III. Examen par la méthode des poudres. BRAGER A. . . . . . C. P. 85
Étude par rayons X des phtalocyanines. IV. Analyse quantitative directe du composé du platine. ROBERTSON J. M. et WOODWARD I. C. P. 85
Étude de pellicules amorphes par la méthode de diffraction électronique. II. YAMAGUCHI S. . . . . C. P. 86

Examen par diffraction des rayons X de cotons nitrés par l'acide nitrique en vapeurs. CHAMPETIER G. et FOEX M. . . . . C. P. 86

Le réseau du caoutchouc. MISCH L. C. et WYK A. J. A. VAN DER . . . . . C. P. 86

Cinétique et équilibres chimiques. Thermochimie.

Sur la cinétique des réactions complexes. SEMENOFF N. C. P. 20

Quelques considérations de mécanique quantique dans la théorie des réactions impliquant une énergie d'activation. HIRSCHFELDER J. O. et WIGNER E. . . . . C. P. 20

Quelques remarques sur la théorie des vitesses de réaction. WIGNER E. P. . . . . C. P. 20

Diffusion intramoléculaire, théorie des quanta, calcul des constantes de vitesse monomoléculaire. CHRISTIANSEN J. A. . . . . C. P. 20

Nature du complexe critique et influence du changement de milieu sur la vitesse de réaction. SCATCHARD G. C. P. 20

Décomposition thermique de l'iodure d'azote. Chaleur de formation de l'iodure d'azote. MELDRUM F. R. C. P. 21

Les bases expérimentales de la théorie des réactions quasi-monomoléculaires. PEASE R. N. . . . . C. P. 21

Mécanisme de quelques réactions en chaîne. RICE E. O. et HERZFELD K. F. . . . . C. P. 21

La décomposition du bromure d'éthyle et la théorie des collisions des réactions de premier ordre. DANIELS F. et VELTMAN P. L. . . . . C. P. 21

Décomposition du méthanol sensibilisé par l'iode. ROLLEFSON G. K. et GARRISON W. . . . . C. P. 21

La décomposition de l'aldéhyde acétique et du deutéro-aldéhyde acétique. SMITH K. E. . . . . C. P. 21

Cinétique de la décomposition thermique de l'éther diéthylique complètement deutéré. DAVOUD J. C. et HINSHELWOOD C. N. . . . . C. P. 21

Décomposition thermique du diacétyle. WALTERS W. D. C. P. 21

Décomposition thermique du benzaldéhyde gazeux. SMITH R. E. et HINSHELWOOD C. N. . . . . C. P. 22

La polymérisation de l'éthylène par des radicaux alcoyles. JUNGERS J. C. et YEDDANAPALLI L. M. C. P. 22

La polymérisation du butadiène gazeux. KISTIAKOWSKY G. B. et RANSOM W. W. . . . . C. P. 22

La polymérisation catalytique du butadiène à l'interface liquide-gaz. GEE G., DAVIES C. B. et MELVILLE H. W. C. P. 22

Cinétique de l'oxydation de H_2 sensibilisé par le bioxyde d'azote. CRIST R. H. et WERTZ J. E. . . . . C. P. 22

Cinétique de l'oxydation lente de CO. KORNEIEVA A. V. et POLJAKOW M. V. . . . . C. P. 22

Cinétique de l'oxydation lente de l'hydrogène. POLJAKOW M. V. et WAINSTEIN F. M. . . . . C. P. 22

Réactions entre H_2 et les hydrocarbures. GORIN E., KAUZMANN W., WALTER J. et EYRING H. . . . . C. P. 22

Cinétique de la réaction en phase vapeur entre le cyclopropane et l'iode. OGG R. A. et PRIEST W. J. . . C. P. 23

Le mécanisme des réactions entre les atomes des métaux alcalins et les halogénures de méthyle et de phényle. EVANS M. G. et WARHURST E. . . . . C. P. 23

Une forme modifiée de la méthode de la durée de vie appliquée à la réaction de la vapeur de sodium avec le bromobenzène. WARHURST E. . . . . C. P. 23

La vitesse de réaction des atomes de sodium avec les dérivés polyhalogénés du méthane. HARESNAPE J. N., STEVELS J. M. et WARHURST E. . . . . C. P. 23

Réactions en phase liquide sous haute pression. V. Polymérisation du cyclopentadiène et de l'α-dicyclopentadiène. RAISTRICK B., SAPIRO R. H. et NEWIST D. M. C. P. 23

Vitesses de réaction à basse température. I. Thermostat convenant aux basses températures. II. Bromuration de l'acétone entre — 40° et + 10°. BELL R. P. et THOMAS J. K. . . . . C. P. 23

Relation entre les potentiels électrostatiques et les vitesses de réaction. JENKINS J. O. . . . . C. P. 23

Énergie et entropie d'activation pour l'hydrolyse de l'orthoformiate d'éthyle dans l'eau dense. BRESCIA F. et LA MER V. K. . . . . C. P. 23

Influence électrostatique des substituants sur les vitesses de réaction. I. WESTHEIMER F. H. et SHOOKHOFF M. W. C. P. 24

Hydrolyse de l'éther-sel benzoïque et des éthers-sels analogues dans divers milieux. HARMAN R. A. C. P. 24

Cinétique de la décarboxylation en solution. JOHNSON P. et MOELWYN-HUGHES E. A. . . . . C. P. 24

Cinétique de l'oxydation des composés organiques par le permanganate de potassium. I. Composés cycliques : 2-6-dinitrophénol. ALEXANDER E. A. et TOMPKINS F. C. . . . . C. P. 24

Les conditions de surface des halogénures d'argent et leur vitesse de réaction. I. Vitesse de réduction du chlorure d'argent précipité. JAMES T. H. . . . . C. P. 24

La variation de la constante différentielle de diffusion de l'acide chlorhydrique avec la température. JAMES W. A. et GORDON A. R. . . . . C. P. 24

La déshydratation des cristaux d'alun de chrome. COOPER J. A. et GARNER W. E. . . . . C. P. 24

La déshydratation d'hydrates salins par entraînement de l'eau au cours d'une distillation avec des liquides non miscibles à l'eau. TATE F. G. H. et WARREN L. A. C. P. 24

Investigations de cinétique radioactive sur la surface active des poudres cristallines. II. IMRE L. . . . C. P. 25

Vitesse d'oxydation de l'oxyde cobalteux en oxyde salin. CHAUVENET G. . . . . C. P. 25

Contribution à l'étude du mécanisme de la combustion du méthane. COPPENS L. . . . . C. P. 25

Combustion des hydrocarbures aromatiques et alicycliques. III. Inflammation et flammes froides caractéristiques. BURGOYNE J. H., TANG T. L. et NEWITT D.M. C. P. 25

Combustion des hydrocarbures aromatiques et alicycliques. IV. Cinétique de la combustion lente du benzène et de ses dérivés monoalcoylés à basse température. BURGOYNE J. H. . . . . C. P. 25

L'ignition des gaz inflammables par des particules chaudes en mouvement. PATERSON S. . . . . C. P. 25

Mécanisme des réactions complexes. Association de H et O_2. ELBE G. VON et LEWIS B. . . . . C. P. 25

Mécanisme de formation des oxydes d'azote dans l'explosion de mélanges combustibles. II. POLJAKOW M. V. et GENKINA R. I. . . . . C. P. 25

L'explosion thermique du peroxyde diéthylique. HARRIS E. J. . . . . C. P. 25

Quelques observations nouvelles sur l'hydrazine. BAMFORD C. H. . . . . C. P. 25

Coefficient de température des réactions de préflamme et valeurs de choc des combustibles pour moteurs. SOKOLIK A. S. . . . . C. P. 26

Décomposition explosive du cyclopentadiène. VI. RAISTRICK B., SAPIRO R. H. et NEWITT D. M. C. P. 26

Explosion de l'éthylazide en présence d'éther diéthylique. RICE O. K. et CAMPBELL H. C. . . . . C. P. 26

Spectres d'émission des flammes d'hydrocarbures. SMITH E. C. W. . . . . C. P. 26

Activation chimique par transformation radioactive isomère; la réaction de ^{80}Br (demi-vie 18 min) avec le tétrachlorure de carbone. WILLARD J. E. . . . . C. P. 26

Réaction de l'hydrogène atomique avec l'hydrazine. BIRSE E. A. B. et MELVILLE H. W. . . . . C. P. 26

Processus d'activation et nature des centres actifs dans l'hydrogénation électrocatalytique. MONBLANOVA W. W., KOBOSEV N. I. et PHILLIPPOVICH P. S. C. P. 26

Activation chimique par ionisation gazeuse. LIND S. C. C. P. 27

Fluorescence de la vapeur de glyoxal. THOMPSON H. W. C. P. 27
Luminescence des substances soumises à l'excitation par la flamme (*addendum* à l'article présenté à la discussion générale sur la luminescence, en septembre 1938). MINCHIN L. T. . . . . C. P. 27
Oxydation catalytique de H_2 par le platine. Recherches sur la chimiluminescence et l'ionisation. POTVIN R. et OUELLET C. . . . . C. P. 27
Sur le rayonnement mitogénétique accompagnant la neutralisation des acides et des bases fortes. RABINERSON A. et WLADIMIRSKAYA M. . . . . . . C. P. 27
Réactions entre radicaux méthyle. TAYLOR H. A. et BURTON M. . . . . C. P. 27
Action des radicaux organiques sur le *p*-hydrogène. SCHWAB G. M. et AGLIARDI N. . . . . . . C. P. 27
Radicaux libres dans la pyrolyse de l'aldéhyde éthylique. BURTON M., RICCI J. E. et DAVIS T. W. . . . . . C. P. 27
Influence de la température sur la prédissociation des molécules photoactivées d'acétaldéhyde. ROLLEFSON G. K. et GRAHAME D. C. . . . . C. P. 27
Décomposition catalytique de l'ion azodicarbonate. KING C. V. . . . . C. P. 27
Catalyse par les acides et par les bases de la dépolymérisation du glycol-aldéhyde dimère. BELL R. P. et HIRST J. P. H. . . . . C. P. 28
Catalyse acide dans les solvants non aqueux. VIII. Réarrangement de la N-chloracétanilide en solution dans le chlorobenzène à 100°. BELL R. P. et DANCKWERTS P. V. . . . . C. P. 28
Catalyse par la bentonite métallisée. BROUGHTON G. C. P. 28
Influence du bromure mercurique sur l'hydrolyse des bromures alcoylés dans l'acétone. READ D. R. et TAYLOR W. . . . . C. P. 28
Inhibition de l'hydrogénation de l'éthylène par l'oxyde nitrique. Inhibition de la polymérisation de l'éthylène par l'oxyde nitrique. BURNHAM H. D. et PEASE R. M. C. P. 28
Influence relative des inhibiteurs sur l'adsorption et sur l'activité catalytique. II. MAXTED E. B. et EVANS H. C. C. P. 28
La signification de l'entropie d'activation dans les mécanismes catalytiques. STEARN A. E., JOHNSTON H. P. et CLARK C. R. . . . . C. P. 28
Réactions d'échange entre les isotopes de l'azote sur les surfaces de fer ou de tungstène. JORIS G. G. et TAYLOR H. L. . . . . C. P. 28
Influence de l'acidité sur l'échange catalytique de l'hydrogène et de l'eau. BENNETT A. R. et POLANYI M. C. P. 28
Réactions d'échange entre le deutérium et les halogénures d'hydrogène. I. Chlorure d'hydrogène. II. Bromure d'hydrogène. STEINER H. et RIDEAL E. K. . . . C. P. 28
Sur la théorie des gazogènes basée sur les lois de l'équilibre. (*Chaleur et Industrie*, 1939, 20, p. 461 et 501.) C. P. 28
Cinétique des réactions d'échange. II. Bromures de *n*-propyle, isopropyle et isobutyle. ELLIOTT G. A. et SUGDEN S. . . . . C. P. 29
L'équilibre $OFe + H_2 = Fe + OH_2$ aux températures élevées inférieures au point de fusion du fer. CHIPMAN J. et MARSHALL S. . . . . C. P. 29
Sur l'annotation dans les questions de thermodynamique chimique. LANGE E. . . . . C. P. 29
Calculs numériques des fonctions énergétiques. HARMAN R. A. . . . . C. P. 29
Propriétés thermodynamiques de l'acide fluorhydrique et du fluor déduites des données spectroscopiques. MURPHY G. M. et VANCE J. E. . . . . . . C. P. 29
Chaleur de formation du sulfure manganeux vert et du chlorure manganeux anhydre. KÖNNEKER A. et BILTZ W. . . . . C. P. 29
Sur la variation, à température constante et en fonction de la concentration, de la chaleur différentielle de dissolution de quelques corps organiques normaux dans leurs solutions aqueuses étendues. PERREU J. C. P. 29
Chaleurs spécifiques aux basses températures de l'oxyde de tantale et du carbure de tantale. KELLEY K. K. C. P. 29
Capacité calorifique et entropie, chaleurs de fusion et de vaporisation, tension de vapeur du chlorure de méthyle. MESSERLY G. H. et ASTON J. G. . . . . C. P. 29
Équilibre des systèmes d'hydrocarbures à deux phases, gaz-liquide. IV. Méthane et heptane. BOOMER E. H., JOHNSON C. A. et PIERCY A. G. A. . . . . . C. P. 29
Effet de la compression sur les systèmes homogènes éthylène et air-éthylène dans la région critique. Mc INTOSH R. L., DACEY J. R. et MAASS O. . . C. P. 30
Le système SiO_2—B_2O_3—OPb. GELLER R. F. et BUNTING E. N. . . . . C. P. 30
Sur le système iodure mercurique, iodure de rubidium et eau. PERNOT M. . . . . C. P. 30
Polyiodures solides de rubidium. FOOTE H. W. et FLEISCHER M. . . . . C. P. 30
Composés d'addition de l'iode avec les bromures et les thiocyanates alcalins. FOOTE H. W. et FLEISCHER M. C. P. 30
Le système SO_4Ag_2—$(SO_4)_3Al_2$—OH_2. ADDLESTONE J. A., MARSH L. R. et HALL G. C. . . . . . C. P. 30
Systèmes ternaires. XXIV. Quelques solutions solides d'aluns à 25°. HILL A. E., SMITH N. O. et RICCI J. E. C. P. 30
Les systèmes ternaires : éthylène-glycol-CO_3K_2—OH_2 et dioxane CO_3K_2—OH_2. KOBE K. A. et STRONG J. P. jr. C. P. 30
Le système ternaire : alcool isopropylique, toluène, eau à 25°. WASHBURN E. R. et BEGUIN A. E. . . . . C. P. 30
Chaleurs de dissolution, chaleurs de formation, chaleurs spécifiques et diagrammes d'équilibre de certains composés moléculaires. CAMPBELL A. N. et CAMPBELL A. J. R. . . . . C. P. 30
Le système quaternaire OCa—O_3Al_2—SO_4Ca—OH_2 à 25° C. JONES F. E. . . . . C. P. 30
Détermination de l'évolution thermique des réactions à température élevée et haute pression. LEOPOLD A. C. P. 70
Méthode de détermination expérimentale de la vitesse de dissociation du soufre gazeux. REINHOLD H. et SCHMIDT A. . . . . C. P. 70
Cinétique de la dissociation thermique de CO_3Cu. HUTTIG G. F. et KAPPEL M. . . . . C. P. 70
Cinétique de l'échange d'isotopes entre le gaz carbonique, l'ion bicarbonate, l'ion carbonate et l'eau. MILLS G. A. et UREY H. C. . . . . C. P. 70
Échange des ions hydrogènes entre l'hydrogène sulfuré et le méthanol. GEIB K. H. . . . . C. P. 71
Cinétique de la neutralisation. KILPATRICK M. . . C. P. 71
L'estérification d'acides aliphatiques catalysée par les acides. SMITH H. A. . . . . C. P. 71
Équilibre dans une réaction d'estérification avec l'acide perchlorique comme catalyseur. TRIMBLE H. M. et RICHARDSON E. L. . . . . C. P. 71
L'inversion de saccharose. HEIDT L. J. et PURVES C. C. P. 71
Les vitesses de formation des acides sulfoaliphatiques. MURRAY T. E. et KENYON W. O. . . . . C. P. 71
Conditions de surface des halogénures d'argent et vitesse de réaction. II. Réduction du chlorure d'argent granuleux. III. Réduction du chlorure d'argent par l'hydrazine. JAMES T. H. . . . . C. P. 71
Théorie du développement de la détonation dans les gaz. STCHOLKINE A. I. . . . . C. P. 71
Transmission de la détonation des gaz aux explosifs. KHARITON J. B. et RDULTOVSKAYA E. V. . . . . C. P. 72
Mécanisme de la luminescence des phosphores cristallins. MOGLICH F. . . . . C. P. 72
Isomérie *cis-trans* dans les groupes octaédriques. POWEL H. M. . . . . C. P. 72
Variations des chaleurs d'activation de la phase Au-Cu lors des transitions ordre-désordre. SCHNEIDER A. C. P. 72
Sur les catalyseurs au platine. RUBINSTEIN A. M. C. P. 72

Études catalytiques sur les alliages. V. Hydrogénation catalytique de l'éthylène sur l'alliage Cu-Ni. RIENACHER G. et BOMMER E. A. .... C. P. 72

Adsorption chimique des gaz par les catalyseurs au fer pour la synthèse de l'ammoniac. BRUNAUER S. et EMMETT P. H. .... C. P. 72

États intermédiaires dans les transformations polymorphes et effet catalytique des gaz étrangers sur ces processus. HUTTIG G. F. .... C. P. 72

Nouveau mécanisme de l'action d'un catalyseur pentoxyde de vanadium-silice-pyrosulfate alcalin dans l'oxydation de l'anhydride sulfureux. FRAZER J. H. et KIRKPATRICK W. J. .... C. P. 72

Échange de l'hydrogène et du deutérium entre la nitramide et l'eau. LA MER V. K. et HÖCHBERG S. . C. P. 72

Équilibres gazeux. $C_2 \rightleftharpoons 2C$, $S_2 \rightleftharpoons 2S$ $Se_2 \rightleftharpoons 2$ Se et $Te_2 \rightleftharpoons 2Te$ ZEISE H. .... C. P. 72

Chaleur de formation des sesquioxydes de chrome. ROTH W. A. et WOLF U. .... C. P. 72

Chaleur de formation de sesquioxydes d'aluminium et de lanthane. ROTH W. A., WOLF U. et FRITZ O. C. P. 72

Énergie superficielle de l'oxyde de cadmium; chaleur de formation de l'hydroxyde de cadmium. FRICKE R. et BLASCHKE F. .... C. P. 72

Chaleur de formation du sulfure de manganèse vert et du chlorure de manganèse anhydre. KENNEKER A. et BILTZ W. .... C. P. 72

Sur la calorimétrie des alliages aux températures élevées. KUBASCHEWSKI O. et WALTER A. ... C. P. 72

Chaleurs de formation et états ordonnés dans le système Au—Cu. WEIBKE F. et QUADT U. F. .... C. P. 73

Thermochimie des alliages. WEIBKE F. .... C. P. 73

Données thermiques. XII. Les chaleurs de combustion de l'urée et du carbonate de guanidine et leur énergie libre étalon de formation. HUFFMAN H. M. ... C. P. 73

α et β-monopalmitines, leur chaleur de combustion et leur chaleur spécifique à 25°. CLARKE T. H. et STEGEMAN G. .... C. P. 73

Nouvelle méthode pour calculer les chaleurs de combustion et son application aux mélanges de vapeur d'eau, de vapeurs d'alcool et d'oxygène. ZEISE H. .. C. P. 73

Étude thermodynamique de l'heptane-*n* et du triméthyl-2.2.4-pentane; détermination des capacités calorifiques, des chaleurs de fusion, de vaporisation et des entropies. PITZER K. S. .... C. P. 73

Sur un mécanisme possible de l'influence de la pression sur la cinétique des réactions en chaînes gazeuses. STUPOCHENKO E. V. .... C. P. 86

La décomposition de l'ammoniac par le catalyseur à base de fer. Rapport préliminaire. SEYA K. ...... C. P. 86

La décomposition de l'ammoniac par le catalyseur à base de fer mélangé à O_3Al_2 et OK_2. KIYAMA R. ... C. P. 86

Oxydation à haute température de l'oxyde de carbone catalysée par une surface de quartz. KONDO Y. et TOYAMA O. .... C. P. 86

Cinétique de la réaction entre le sulfoxyde de carbone et l'ammoniac. SELIVANOVA A. S. et SYRKIA J. K. C. P. 86

Réaction entre l'hydrogène atomique et l'azométhane. HENKIN H. et TAYLOR H. A. .... C. P. 87

Polymérisation du chloroprène. I. Influence de l'hydroperoxyde de tétraline sur la cinétique de la polymérisation du chloroprène en phase condensée. MEDWEDEW S., CHILIKINA E. et KLIMENKOV V. .. C. P. 87

Polymérisation thermique du styrène et son inhibition. FOORD S. G. .... C. P. 87

Étude des polymères. IV. Détermination des constantes de polymérisation. MAREI F. .... C. P. 87

Fluctuations statistiques dans les réactions autocatalytiques. DELBRUCK M. .... C. P. 87

Valeur de l'énergie d'activation des sels ioniques. LESUTJEWA A. A. .... C. P. 87

Cinétique de la réaction entre l'éthylène glycol et le tétra-acétate de plomb. BELL R. P., STURROCK J. G. R. et WHITEHEAD R. L. .... C. P. 87

Vitesses absolues des réactions hétérogènes. II. Réactions d'électrodes. KIMBALL G. E. .... C. P. 87

Sur la chimisorption de l'anhydride carbonique par le fer réduit. III. Considérations thermodynamiques sur la chimisorption. KAWAKITA K. .... C. P. 87

Sur la période d'induction dans les explosions thermiques. FRANK-KAMENETZKY D. A. .... C. P. 88

Inflammation spontanée des mélanges hexane-air. JANTOVSKY S. A., KRAVETZ B. A. et SOKOLIK A. S. C. P. 88

Études sur la luminescence cathodique de composés solides minéraux contenant du manganèse. IWASE E. C. P. 88

Spectre d'émission de la flamme oxhydrique et son mécanisme de réaction. I. Formation de molécules d'eau activées aux états vibratoires les plus élevés. KITAGAWA T. .... C. P. 88

Fluorescence et oxydation dans les systèmes à noyaux conjugués. WEISS J. .... C. P. 88

Fluorescence du diacétyle. ALMY G. M., FULLER H. Q. et KINZER G. D. .... C. P. 88

Extinction et transfert d'énergie de vibration dans le spectre de fluorescence de S_2. DURAND E. .... C. P. 89

Recherches sur l'action chimique des décharges électriques. XVII. Production de l'acétylène dans les mélanges de méthane et d'hydrogène par l'arc électrique à différentes fréquences. BRINER E., DESBAILLETS J. et JACOBS J. P. .... C. P. 89

Mesures spectroscopiques sur CN gazeux. I. Dissociation dans la décharge électrique. WHITE J. U. .... C. P. 89

La diffusion des gaz dans les corps solides, recherches sur l'oxyde de fer et l'alumine. GRAVE G. et KOCH H. W. C. P. 89

Action catalytique du tétroxyde d'osmium et du chlorure ferrique sur l'oxydation des iodures par le chlorate. WEBER K. et PICHLER M. .... C. P. 89

Analyse thermique de l'action catalytique des colloïdes. I. Décomposition catalytique du peroxyde d'hydrogène par le platine colloïdal. SUITO E. .... C. P. 89

Calculs de l'équilibre $2H_2 + CO \rightleftharpoons CH_3CH$. LASHAKOV L. M. .... C. P. 89

Sur la formation et la décomposition des ozonides, considérés du point de vue énergétique. BRINER E. C. P. 90

Calculs sur les énergies des hydrocarbures. KYNCH G. J., LLYOD E. H. et PENNEY W. G. .... C. P. 90

Sels hydratés et deutérates. II. Rappport entre les chaleurs de dissociation et la structure. BELL J. C. P. 90

Contribution à l'étude de la thermodynamique du bioxyde de tellure et sa réaction avec le soufre. GEHLEN H. et GEHLEN-KELLER M. .... C. P. 90

L'entropie du diméthyle acétylène à partir des mesures calorimétriques à basse température. Rotation libre dans la molécule de diméthylacétylène. OSBORNE D. W., GARNER C. S. et YOST D. M. .... C. P. 90

Entropie des composés à longue chaîne à l'état gazeux. HUGGINS M. L. .... C. P. 90

Calcul des constantes de force dans quelques composés méthylés. LINNETT J. W. .... C. P. 90

Systèmes ternaires. XXV. Solutions solides de quelques picromérites (1) à 25°. HILL A. E., DURHAM G. S. et RICCI J. H. .... C. P. 90

Sur la conductivité électrique; le frottement interne et la tension superficielle du système SO_4H_2—ClO_4H. USSANOWITSCH M., SUMAROKOWA T. et UDOWENKO W. C. P. 91

L'équilibre salin réciproque
$Cl_2Cd + Br_2Ba \rightleftharpoons Br_2Cd + Cl_2Ba$. I.
BENRATH A. et LECHNER K. .... C. P. 91

Oxydation photochimique de l'hydrogène. I. NABANDJAN A. B. .... C. P. 91

Sur la décomposition photochimique de l'ammoniac. SHIDA S. .... C. P. 91

Recherches sur la photolyse de l'acétaldéhyde à haute température. GRAHAME D. C. et ROLLEFSON G. K. C. P. 91

Sur le mécanisme de la décomposition photochimique du chlorure de nitrosyle. NATANSON G. L. .... C. P. 91

Orientation des molécules à longue chaîne par des radiations infrarouges. Lecomte J. et Duval C. . . . C. P. 92

La détermination de la concentration en ions hydrogène dans les révélateurs photographiques et son rapport avec la vitesse de développement. Burki F. et Ostwalt U. . . . . C. P. 92

Photochimie. Photographie.

L'oxydation photochimique de l'hydrogène. Smith H. A. et Napravnik A. . . . . C. P. 31

Photolyse de l'ammoniac. Birse E. A. B. et Melville H. W. . . . . C. P. 31

La photochimie de l'oxyde d'antimoine. Cohn G. et Goodeve C. F. . . . . C. P. 31

Sur la photolyse de l'acide carbonique. Baur E., Gloor K. et Kunzler H. . . . . C. P. 31

L'oxydation photochimique des solutions d'hydrocarbures. Bowen E. J. et Williams A. H. . . . C. P. 31

Les réactions de l'éthane photosensibilisé par le cadmium. Steacie E. W. R. et Potvin R. . . . C. P. 31

Réactions de l'éthylène photosensibilisé par le cadmium. Steacie E. W. R. et Potvin R. . . . . C. P. 31

Rupture de la liaison CONH par la lumière ultraviolette. Carpenter D. C. . . . . C. P. 32

Oxydation photochimique de l'acide oxalique sensibilisé par l'ion ferrique. Livingston R. . . . . C. P. 32

Fluorescence et cinétique photochimique des molécules polyatomiques en phase gazeuse. Noyes W. A. et Henriques F. C. . . . . C. P. 32

Rendement relatif des longueurs d'onde de l'ultraviolet actives pour l'activation du 7-déhydrocholestérol. Bunker J. W. M., Harro R. S. et Mosher L. M. C. P. 32

Oxydation thermique et photochimique des silanes chlorés. Emeléus H. J. et Welsch A. J. E. . . . C. P. 32

Nombre de quanta nécessaires pour former l'image latente photographique, déterminé à partir de l'analyse mathématique de la courbe caractéristique. Webb J. H. . . . . C. P. 32

Nombre de quanta nécessaires pour former l'image latente photographique, déterminé à partir de l'analyse mathématique de la courbe H et D. Selwyn E. W. H. . . . . C. P. 32

Action de l'eau oxygénée sur la plaque photographique. Berthoud A. et Cruchaud M. . . . . C. P. 32

Action exercée par les métaux ordinaires sur la plaque photographique. Reboul J. A. . . . . C. P. 33

Nouveau sensitomètre photographique. Cady W. M. C. P. 33

Sur un nouveau groupe de sensibilisateurs photographiques. II. De Smet P. et Schwarz G. . . . . . C. P. 33

Sensibilisation optique et adsorption des colorants sur l'halogénure d'argent : l'état colorant adsorbé. Davey E. P. . . . . C. P. 33

Études photochimiques. XXX. La fluorescence du diacétyle. Quelques considérations générales concernant l'étude de la fluorescence. Henriques F. C. et Noyes W. A. . . . . C. P. 73

Catalyses photochimiques. Calcagni G. . . . . . . C. P. 73

Solutions. Mélanges liquides.

Contribution à l'étude de la pression osmotique. Influence des substances chimiquement indifférentes. Dobry A. et Ouang C. H. . . . . C. P. 33

Osmose et gonflement et leur signification biologique. Ernst E. . . . . C. P. 33

Les coefficients osmotiques relatifs des chlorures de sodium et de potassium dans l'eau lourde à 25° C. Robinson R. A. . . . . C. P. 33

Points de solidification de mélanges d'électrolytes forts. Randall M. et Longtin B. . . . . C. P. 33

Solutions de chlorure de sodium comme étalon isobarique. Janis A. A. et Ferguson J. B. . . . . C. P. 34

Tensions partielles des mélanges d'acide nitrique et d'eau entre 0 et 20° C. Wilson G. L. et Miles F. D. C. P. 34

La tension de vapeur de l'oléum. Miles F. D., Niblock H. et Wilson G. L. . . . . C. P. 34

Tension superficielle entre une solution benzénique d'acide palmitique et une solution aqueuse d'orthophosphate mono, di ou trisodique. Gay L., Méjean P. et Brunel A. . . . . C. P. 34

Tensions de vapeur partielles de solutions de nicotine à 25°. Norton L. B., Bigelow C. R. et Vincent W. B. C. P. 34

Volumes moléculaires des corps dissous. IV. Redlich O. C. P. 34

Chaleurs spécifiques de quelques solutions aqueuses de ClNa et ClK à diverses températures. I. Hess C. B. et Gramkee B. E. . . . . C. P. 34

Une constante pour la caractérisation des substances volatiles dans les solutions très étendues. Wehrli S. C. P. 34

Influence de la courbure interfaciale sur la solubilité. Bradley R. S. . . . . C. P. 34

Sur la solubilité des gaz. I. Les gaz inertes dans l'eau. II. Une comparaison des solvants organiques avec l'eau. Eley D. D. . . . . C. P. 34

Solubilité du gaz carbonique dans l'eau à diverses températures entre 12 et 40° et sous des pressions atteignant 500 atm. Phénomènes critiques. Wiebe R. et Gaddy V. L. . . . . C. P. 35

Détermination de la solubilité de l'ozone dans l'eau. Briter E. et Perrottet E. . . . . C. P. 35

Solubilité du gaz sulfureux dans l'eau. Beuchlein W. L. et Simenson L. O. . . . . C. P. 35

Chaleur de dilution de l'acide chlorhydrique aqueux à 25°. Sturtevant J. M. . . . . C. P. 35

Solubilités de séries de sels à anions communs. Treadwall W. D. et Ammann A. . . . . C. P. 35

Solubilités de quelques composés inorganiques dans l'eau ordinaire et le deutérium. Eddy R. D. et Menzies A. W. C. . . . . C. P. 35

La solubilité de l'oxalate de calcium en diverses solutions salines. Shehyn H. et Pall D. B. . . . . . . C. P. 35

Sur la tensioactivité. III et IV. Relations entre la tension superficielle, la pression interne, la tension de vapeur et la pression osmotique. Giacalone A. C. P. 35

Courbes de tension superficielle avec un minimum en solution diluée dans les hydrocarbures purs. Mc Bain M. E. et Perry L. H. . . . . C. P. 36

Sur quelques faits nouveaux concernant l'équilibre superficiel de solutions complexes. Lecomte du Nouy P. . . . . C. P. 36

Tension superficielle entre une solution benzénique d'acide palmitique et une solution aqueuse d'ammoniaque. Étude tensiométrique de la neutralisation de l'ammoniaque par l'acide chlorhydrique. Gay L. et Raymond L. . . . . C. P. 36

Les tensions superficielles des solutions d'acétate de méthyle. Belton J. W. . . . . C. P. 36

L'adsorption de l'acide acétique par le mercure. Bosworth R. C. L. . . . . C. P. 36

Une note sur l'action du gaz carbonique sur la tension superficielle du mercure. Bosworth R. C. L. . C. P. 36

Les propriétés capillaires des α-aminoacides. Belton J. W. . . . . C. P. 36

Étude de solutions d'acide hydrocinnamique et d'acide laurylsulfonique avec la balance à film. Mc Bain J. W. et Spencer W. N. . . . . C. P. 36

Observations de tension superficielle à l'aide du godet de P.L.A.W.M. Mc Bain J. W., Vinograd J. R. et Wilson D. A. . . . . C. P. 36

L'action des sels sur la tension superficielle des solutions de gélatine. Belton J. W. . . . . C. P. 37

Viscosité et densité des solutions aqueuses des chlorures de baryum, de magnésium, de cobalt et de nickel à 35° C. CHACRAVARTI A. S. et PRASAD B.... C. P. 37

Sur la détermination de la viscosité de solutions aqueuses de sels à cathions mono et bivalents, et la détermination de l'état d'équilibre de mélanges de sels. TOLLERT H. et D'ANS J. .... C. P. 37

Viscosité et solvatation. II. BEZZI S. .... C. P. 37

Viscosité de solutions d'électrolytes en fonction de la concentration. VI. Bromure de potassium et chlorure de lanthane. JONES G. et STAUFFER R. E..... C. P. 37

Viscosité de solutions d'électrolytes en fonction de la concentration. VII. Nitrate d'argent, sulfate de potassium et chromate de potassium. JONES G. et COLVIN J. H. .... C. P. 37

La densité et la viscosité des solutions aqueuses de glycérol aux basses températures. GREEN E. et PARKE J. P. .... C. P. 37

Sur la viscosité des solutions de viscose. PHILIPPOFF W. et KRUGER H. E. .... C. P. 37

Du calcul des pressions de vapeur des mélanges liquides binaires. DE LANDSBERG V. .... C. P. 37

La viscosité des solutions d'hydrocarbures. Système méthane-éthane-huile cristal. SAGE B. H. et LACEY W. N. .... C. P. 37

Points de congélation du système éthylène-glycol+méthanol+eau. CONRAD F. H., HILL E. F. et BALLMAN E. A. .... C. P. 37

Tension superficielle des mélanges éthanol-eau. BONNELL W. S., BYMAN L. et KEYES H. B. .... C. P. 37

Équilibre vapeur-liquide. V. Mélanges tétrachlorure de carbone-benzène. SCATCHARD G., WOOD S. E. et MOCHEL J. M. .... C. P. 38

La tension superficielle des systèmes à deux phases contenant du benzène. BELTON J. W. .... C. P. 38

Propriétés physiques du système ternaire alcool butylique-acétate d'éthyle-toluène. LITKENHONS E. E., ARSDALE J. D. VAN et HUTCHINSON I. W. jr.. C. P. 38

Le système azéotropique alcool-eau-benzène. BONNER W. D. et WILLIAMS M. B. .... C. P. 38

Convergence des lignes de liaison dans les systèmes ternaires de liquides. BACHMAN I. .... C. P. 38

La pression partielle de l'acide chlorhydrique dans ses solutions dans l'o-nitrotoluène, le *m*-nitrotoluène et l'hexane *n* à 25°. O'BRIEN S. J. et KENNY C. L. C. P. 73

Volumes moléculaires apparent et partiel du chlorure de sodium et de l'acide chlorhydrique dans leurs solutions mélangées. WIRTH H. E. .... C. P. 74

Points de fusion et valeurs des solubilités pour le système anhydride hypochloreux-eau. SECOY C. H. et CADY G. H. .... C. P. 74

Comportement du soufre dans le naphtalène fondu. ESDAKOFF V. .... C. P. 74

La solubilité du tétrafluorure de silicium dans les solvants organiques; propriétés de ces solutions. TARBUTTON G., EGAN E. P. et FRARY S. G... C. P. 74

Solubilité et rotation moléculaire de certains benzènes tétra-, penta- et hexasubstitués. SMYTH C. P. et LEWIS G. L. .... C. P. 74

Sur la tensioactivité. V. Tensioactivité et pression osmotique dans les sels inorganiques. GIACALONE A. C. P. 74

Contribution expérimentale à la thermodynamique des solutions de composés à poids moléculaires élevées. SCHULTZ G. V. .... C. P. 74

L'eau dans les solutions non aqueuses. OSTERHOUT W. J. et MURRAY J. W. V. .... C. P. 74

Séparation des mélanges liquides à l'aide du procédé de Clusius-Kersching. (*Z. Elektrochemie*, 1939, 45, p. 562-663.) .... C. P. 74

Étude de l'équilibre dans le système pipéridine-phénol-eau. MERZLINE R. .... C. P. 74

Détermination des solubilités de l'ozone dans l'eau et dans une solution aqueuse de chlorure de sodium; calcul des solubilités de l'ozone atmosphérique dans les eaux. BRINER E. et PERROTTET E. .... C. P. 92

Solubilité et chaleur de dissolution de l'ozone dans le tétrachlorure de carbone. BRINER E. et PERROTTET E. C. P. 92

Sur la solubilité des sels et des mélanges de sels dans l'eau au-dessus de 100°. II. BENRATH A. et BRAUN A. C. P. 92

Solubilité des oxalates de cadmium et de zinc dans les solutions de sels. VOSBURGH W. C. et BECKMAN J. F. C. P. 92

Sur l'étude calorimétrique des solutions aqueuses de quelques sels de potassium. PERREU J. .... C. P. 92

Sur la calorimétrie des solutions aqueuses de quelques sels alcalins. PERREU J. .... C. P. 92

Sur la calorimétrie des solutions aqueuses de quelques sels d'ammonium et de sodium. PERREU J... C. P. 92

Mélanges binaires, calcul des pressions de vapeur partielles à partir de la pression totale. BOISSONNAS C. G. .... C. P. 93

Le coefficient de partage des métaux lourds entre le fer et le sulfure de fer. NODDACK W., NODDACK I. et BOHNSTEDT U. .... C. P. 93

Électrochimie.

Recherches sur la conductibilité des solutions de chlorure de potassium. JACOPETTI M. M. .... C. P. 38

Influence du degré de division sur les constantes chimiques. Influence de la division de substances cristallisées sur la conductibilité électrique de leurs solutions saturées. COHEN E. et BLEKKING J. J. A. jr... C. P. 38

Le degré d'agrégation des teintures en solution diluée. I. Mesures de conductivité. II. Mesures de pression osmotique. ROBINSON C. et GARRETT H. E... C. P. 38

La conductance de solutions dans l'hydrogène sulfuré liquide de chlorures d'ammonium substitués par des radicaux organiques. LINEKEN E. E. et WILKINSON J. A. .... C. P. 38

Conductibilité des sels dans la monoéthanolamine. BRISCOE H. T. et DIRKSE T. P. .... C. P. 38

La conductance de quelques sels dans le chlorobenzène à 25°. MC INTOSH R. L., MEAD D. J. et FUOSS R. M. C. P. 39

Dégénérescence et constantes de dissociation. JENKINS H. O. .... C. P. 39

Effets électrostatiques sur les constantes d'ionisation. LA MER V. K. et BRESCIA F. .... C. P. 39

Dissociation de l'acide carbonique dans l'eau ordinaire et dans l'eau dense. MILLS G. A. .... C. P. 39

Relation entre la température et la constante de dissociation de l'acide deutéroacétique. BRESCIA F., LA MER V. K. et NACHOD F. C. .... C. P. 39

La force anormale de l'acide *n*-butyrique. JENKINS H. O. et DIPPY J. F. J. .... C. P. 39

Sur la vitesse d'ionisation en solution aqueuse de la liaison C-H dans les composés aliphatiques. BONHOEFFER K. F., GEIB K. H. et REITZ O. ..... C. P. 39

Les constantes d'ionisation des acides faibles à 25° d'après des mesures de conductance. Méthode d'extrapolation des résultats. SAXTON B. et DARKEN L. S. C. P. 39

La thermodynamique de l'équilibre acidobasique. EVERETT D. H. et WYNNE-JONES W. F. V.... C. P. 40

Effet de la variation de la force ionique et de la température sur les constantes de dissociation apparentes de trente acides barbiturique substitués. KRAHL M. E. C. P. 40

Équilibre ionique dans les sels acides des acides dibasiques. DAVIES C. W. .... C. P. 40

Constantes d'ionisation des indicateurs acide-base dans l'éthanol. GUSS L. S. et KOLTHOFF I. M. ..... C. P. 40

Calcul des activités des corps dissous d'après celle des solvants. Comportement limite des fonctions *h* et *j* en solutions diluées. RANDALL M. et LONGTIN B. C. P. 40

Lois approchées pour les activités de corps dissous en solutions diluées de non électrolytes. Forme générale de la loi de Bury. RANDALL M., LIBBY W. F. et LONGTIN B. . . . . . C. P. 40

Coefficients d'activité dans des solutions aqueuses concentrées d'électrolytes forts donnés par une formule contenant le diamètre ionique moyen comme paramètre simple. II. Formule corrigée. RYSSELBERGHE P. VAN et EISENBERG S. . . . . . C. P. 40

Volumes molaires apparents des électrolytes forts dans les solutions aqueuses. SRINIVASAN M. K. et PRASAD B. C. P. 40

L'activité de l'eau dans les solutions d'acide sulfurique à 25° C par la méthode isobarique. SCHEFFER H., JANIS A. A. et FERGUSON J. B. . . . . . C. P. 40

Les coefficients d'activité de l'acide sulfurique et du chlorure de lanthane en solution aqueuse à 25° C. ROBINSON R. A. . . . . . C. P. 40

Coefficients d'activité et nombres de transport du bromure de zinc à 25° C à partir de mesures de forces électromotrices. PARTON H. N. et MITCHELL J. W. C. P. 41

Le contenu de la capacité calorifique des solutions de chlorure de sodium. ROBINSON R. A. . . . . . C. P. 41

Les coefficients d'activité de quelques halogénures alcalins à 25° C. ROBINSON R. A. . . . . . C. P. 41

Capacité diélectrique des électrolytes dans des mélanges de solvants; association d'ions dans des solutions de sulfate de magnésium. MASON W. A. et SHUTT W. J. C. P. 41

Association des ions dans un électrolyte biunivalent. MILLER A. R. . . . . . C. P. 41

Relation empirique entre la solubilité d'électrolytes légèrement solubles et la constante diélectrique du solvant. RICCI J. E. et DAVIS T. W. . . . . . C. P. 41

Sur les isoméries particulières dans les composés inorganiques. II. QUARTAROLI A. et BELFIORI O. . . . C. P. 41

Influences électrostatiques sur les constantes d'ionisation. BAUGHAN E. C. . . . . . C. P. 41

Les potentiels de diffusion dans les mélanges électrolytiques. III. HERMANNS J. J. . . . . . C. P. 41

Thermodynamique des solutions aqueuses concentrées de soude. AKERLOF G. et KEGELES G. . . . . . C. P. 41

Sur l'interaction de deux particules colloïdales, en faisant usage de l'équation complète de Debye-Hückel. LEVINE S. . . . . . C. P. 42

Recherches sur l'emploi de l'électrode d'antimoine pour la mesure du pH. TAMAI M. . . . . . C. P. 42

Études sur la polarisation des électrodes. VI. Investigation de la vitesse de croissance des potentiels de polarisation. HICKLING A. . . . . . C. P. 42

L'électrode au bromure mercureux. LARSON W. D. C. P. 42

Étude polarographique de la réduction de l'ion chromate au moyen de l'électrode à goutte de mercure. LINGANE J. J. et KOLTHOFF I. M. . . . . . C. P. 42

Sur l'influence de la polarisation cathodique et anodique sur la vitesse de dissolution des métaux. BOONSTRA R. C. P. 43

Sur la polarité mutuelle de l'argent et du nickel dans l'iodure de potassium aqueux. TOPORESCU E. . C. P. 43

Les piles de concentration à électrons et la mesure du pH. KARPEN V. . . . . . C. P. 43

Potentiels d'oxydo-réduction et leurs applications. Revue. GLASSTONE S. . . . . . C. P. 43

La pile à gaz; mécanisme de l'électrolyse de l'eau; polarisation des piles. KARPEN V. . . . . . C. P. 43

Histoire récente du dépôt électrolytique de l'alliage cobalt-nickel. WEISBERG L. . . . . . C. P. 43

Galvanostégie avec trois électrodes de zinc et de cadmium brillants. GUZMAN J. et QUINTERO L. . . . . . C. P. 43

Détermination des forces internes dans les dépôts électrolytiques de cuivre par les rayons X. MAHLA E. M. C. P. 43

Un nouveau bain pour l'application électrolytique du rhodium sur les métaux. PIONTELLI R. . . . . . C. P. 43

Théorie des piles galvaniques soumises à un champ de force. I. Champ de gravitation. KOENIG F. O. et GRINNEL S. W. . . . . . C. P. 43

Influence des impuretés sur la vitesse de dissolution du zinc dans l'acide sulfurique. PIONTELLI R. . . . C. P. 43

La couche double électrique. Introduction générale. RIDEAL E. K. . . . . . C. P. 43

Théorie de la couche double. Mémoire préliminaire. KRUYT H. R. et OVERBEEK J. T. G. . . . . . C. P. 43

La densité de charge électrocinétique envisagée comme fonction de l'épaisseur de la couche double. HAM A. J. et DEAN E. D. M. . . . . . C. P. 44

Effets de relaxation dans la couche double. Cataphorèse. Constante diélectrique. HERMANS J. J. . . . . . C. P. 44

Potentiels d'écoulement et conductibilité superficielle. RUTGERS A. J. . . . . . C. P. 44

Équations électrocinétiques et conductibilité superficielle. Revue de la Théorie de la couche double diffuse des solutions colloïdales. BIKERMAN J. J. . . . . C. P. 44

Quelques observations sur la capacité de la couche double aux électrodes de mercure. BARCLAY I. M. et BUTLER J. A. V. . . . . . C. P. 44

L'étude de la couche double à l'interface métal-solution, par les méthodes électrocinétiques et électrochimiques. FRUMKIN A. . . . . . C. P. 45

Sur l'électrochimie des interphases simples, en particulier celles entre le mercure et les solutions d'électrolytes. CRAXFORD S. R. . . . . . C. P. 45

Étude de la tension superficielle entre le mercure polarisé et une solution aqueuse d'acide sulfurique. BON F. . . . . . C. P. 45

Concentrations ioniques aux interfaces. HARTLEY G. S. et ROE J. W. . . . . . C. P. 45

Observations à la surface de séparation mobile dans l'électrophorèse par la méthode de Lamm. KERWICK R. A. . . . . . C. P. 46

Méthode microscopique d'électrophorèse; son application à l'étude des surfaces ionogéniques et non ionogéniques. ABRAMSON H. A. . . . . . C. P. 46

Application de la théorie de Debye-Hückel aux systèmes dispersés. AUDUBERT R. . . . . . C. P. 46

Potentiels d'adsorption. I. Théorie générale. II. Potentiels huile-eau. III. Potentiels air-eau. DEAN R. B., GATTY O. et RIDEAL E. K. . . . . . C. P. 46

Électrocinétique. XXII. Potentiels électrocinétiques de SO_4Ba en solutions d'électrolytes et d'éthanol à 50 pour 100. RUYSSEN R. G. . . . . . C. P. 46

Électrocinétique. XXIII. L'électrocinétique comme moyen d'étude de la structure moléculaire des composés organiques. GORTNER R. A. . . . . . C. P. 47

Études électrophorétiques de la laine. SOOKNE A. M. et HARRIS M. . . . . . C. P. 47

Chimie physique de la sécaline. Études d'électrophorèse et de constantes de diffusion de la prolamine du seigle. ANDREWS A. C. . . . . . C. P. 47

Les propriétés des solutions détergentes. POWNEY J. et WOOD L. J. . . . . . C. P. 47

Recherches électrocinétiques sur la soie naturelle. TAKADA T. et KANAMARU K. . . . . . C. P. 47

La force de l'acide carbonique. La vitesse de réaction du gaz carbonique avec l'eau et l'ion hydroxyle. OLSON A. R. et YOULE P. V. . . . . . C. P. 75

Constante de dissociation de l'acide azothydrique. QUINTIN M. . . . . . C. P. 75

Interdépendance de la conductance et de la force du champ. II. Bromure de tétrabutylammonium dans l'éther diphénylique à 50°. MEAD D. J. et FUOSS R. M. C. P. 75

Conductibilité des solutions de quelques électrolytes dans l'eau lourde. INDOVINA R. . . . . . C. P. 75

Nombres de transport et potentiels de diffusion des sels fondus. SCHWARZ K. E. . . . . . C. P. 75

Électrode d'antimoine. KAUKO Y. et KNAPBERG L. C. P. 75

L'électrode argent-iodure d'argent. GOULD R. K. et VOSBURGH W. C. . . . . C. P. 75

Recherches électrochimiques sur le système Ag-Sb. WEIBKE F. et EFINGER I. . . . . C. P. 75

Influence d'une résistance extérieure dans le circuit de pile sur les maxima dans les courbes polarographiques courant-voltage. LINGANE J. J. . . . . . C. P. 75

Recherches polarographiques en milieu non aqueux. SARTORI G. et GIACOMELLO G. . . . . C. P. 75

Particularités des courbes courant-tension de solutions de sels d'europium et structure de ces solutions. HOLLECK L. . . . . C. P. 76

Détermination du pH de l'eau. Mc CRUMPF. . . . . C. P. 76

L'électrode de quinhydrone donne-t-elle des valeurs de pH erronées dans la détermination du pH des jus de fruits. JARGENSEN H. . . . . C. P. 76

Polarisation du dégagement électrolytique de l'hydrogène sur des alliages de nickel au fer et au cobalt, dans les solutions alcalines. GRUBE S. et CROUTTO U. C. P. 76

Dépôt électrolytique d'argent dans les solutions d'hyposulfite. WEINER R. . . . . C. P. 76

Construction et fonctionnement d'un électrolyseur à chlore. HEIDER G. . . . . C. P. 76

Effets des composés organiques sur le nickelage organique. RAUB E. et WITTUM M. . . . . C. P. 76

Migration électrolytique à la surface des métaux. SCHWARZ K. E. . . . . C. P. 76

Phénomènes cathodiques dans l'électrolyse des solutions aqueuses de sels ou d'hydroxydes alcalins. II. PIONTELLI R. . . . . C. P. 76

Étude de l'argenture galvanique à dépôts brillants. WEINER R. . . . . C. P. 76

Courbes d'électrocapillarité des amalgames très dilués. ERDEY BRUZ T. et BAJOR O. . . . . C. P. 76

Capacité de la couche double d'une électrode de mercure dans une solution diluée d'acide chlorhydrique ou de chlorure de potassium. VORSINA M. A. et FRUMKIN A. N. . . . . C. P. 76

Étude de la tension de dissociation de la carnallite fondue. TREADWELL W. D. et COHEN A. . . . . C. P. 93

L'augmentation de la dissociation des sels dans l'eau. IX. Sels de calcium et de baryum des acides dicarboxylés. TOPP N. E. et DAVIES C. W. . . . . C. P. 93

Détermination des mobilités et des constantes de dissociation au moyen de titrages par conductivité. PHILPOT Miss J. P., RHODES E. C. et DAVIES C. W. C. P. 93

Étude du coefficient d'activité de l'acide chlorhydrique en solutions concentrées, additionnées ou non de chlorures et de saccharose. DUBOUX M. et ROCHAT J. C. P. 93

Rapport entre la vitesse d'inversion du saccharose et l'activité des ions hydrogène dans les solutions concentrées d'acide chlorhydrique pur ou mélangé à un chlorure. DUBOUX M. et ROCHAT J. . . . . C. P. 93

Sur le mécanisme du fonctionnement de l'électrode à hydrogène. HORIUTI J. . . . . C. P. 94

Anode d'aluminium. Influence de la concentration en ions H sur la formation de la couche active. (Condensateurs électrolytiques.) MIYATA A. . . . . C. P. 94

La capacité de polarisation et les propriétés adsorbantes de l'électrode d'argent. VESELOVSKY V. I. . . . C. P. 94

Polarisation électrochimique des électrodes métalliques. II. Polarisation de l'électrode de zinc. ROJTER W. A., POLUJAN E. G. et JUSA W. A. . . . . C. P. 94

Surtension d'une cathode de mercure dans les solutions acides concentrées. I. Acides chlorhydriques et bromhydriques. JOFA S. A. . . . . C. P. 94

Rôle des électrons dans certains phénomènes physicochimiques. II. L'attaque des métaux par les acides. VASILESCO KARPEN N. . . . . C. P. 94

Rôle des électrons dans certains phénomènes physicochimiques. III. Les piles à électrodes inattaquables. VASILESCO KARPEN N. . . . . C. P. 95

Note sur l'obtention, par voie électrolytique, d'un nickel très pur à partir d'alliages. MONSELISE G. G. . . C. P. 95

Métaux. Alliages. Solutions solides.

Les espacements des réseaux des solutions solides primaires d'argent, de cadmium et d'indium dans le magnésium. RAYNOR G. V. . . . . C. P. 47

L'équilibre et les espacements des réseaux du système magnésium-cadmium. HUME-ROTHERY W. et RAYNOR G. V. . . . . C. P. 47

Le four électrique pour la fusion de l'acier. MELMOTH F.A. C. P. 47

Principes généraux applicables à la préparation des alliages par fusion. PORTEVIN A. . . . . C. P. 47

Les aciers au plomb. GUILLET L. . . . . C. P. 48

Préparations micrographiques de plomb et d'alliages riches en plomb. WORNER H. W. . . . . C. P. 48

La recristallisation des alliages de plomb à faible teneur en métal allié après travail intense. HIRST H. . C. P. 48

Sur le mécanisme structural du comportement des métaux aux températures élevées. HOMÈS G. A. C. P. 48

Comportement critique des solutions solides dans la transformation ordre-désordre. BETHE H. A. et KIRKWOOD J. O. . . . . C. P. 48

Formation de solutions solides d'insertion au cours de la dissociation de l'oxyde d'argent. FAIVRE R. . . C. P. 48

Solutions solides du peroxyde d'hydrogène dans l'eau. GIGUIÈRE P. A. et MAASS O. . . . . C. P. 48

Relations d'isomorphisme de quelques composés organiques de constitution analogue. CULLINANE N. M. et REES W. T. . . . . C. P. 48

Étude aux rayons X d'alliages fer-nickel-aluminium riches en aluminium, après refroidissement lent. BRADLEY A. J. . . . . C. P. 48

Le système binaire argent-tellure. KOERN V. . . . C. P. 48

L'application des mesures de force électromotrice aux systèmes métalliques binaires. SELTZ H. . . . . . C. P. 48

La transformation α-γ du fer sous forte pression et le problème du magnétisme terrestre. BIRCH F. . C. P. 48

Effets de l'aluminium et de l'antimoine sur certaines propriétés du laiton fondu. GARDNER B. et SAEGER M. C. P. 49

Caractéristiques dynamiques de tension et diagrammes de fatigue de quelques matériaux de construction. WELTER G. et MORSKI S. . . . . C. P. 49

Influence de la trempe sur le module élastique de certaines catégories d'alliages. GUILLET L. fils et PORTEVIN A. . . . . C. P. 49

Diffusion des gaz à travers les métaux considérée du point de vue chimique. SIMONS J. H. et HAM W. R. C. P. 49

La diffusion de l'hydrogène à travers le cuivre exempt d'oxygène. HAM W. R. . . . . C. P. 49

La cémentation. RIVA-BERNI A. . . . . C. P. 49

Influence de l'atmosphère ambiante sur la fusion et la coulée du cuivre. HAYWARD C. R., ISAWA M. et THOMAS E. M. . . . . C. P. 49

Oxydation sélective des alliages d'aluminium. BIENFAIT H. . . . . C. P. 49

Les applications de l'acier inoxydable. GREENAWALD P. B. . . . . C. P. 49

Pellicule d'oxyde sur les aciers inoxydables. TOKUMITU T. C. P. 49

Examen de la corrosion du fer par diffraction électronique. MIYAKE S. . . . . C. P. 49

Couples métalliques dissemblables. WHITMORE M. R. et TERES J. . . . . C. P. 50

La résistance à la corrosion des tubes de condensateurs en bronze. II. Relations potentiel d'électrode-temps. CHAPMANN J. et CUTHBERTSON J. W. . . . . C. P. 50

Altération des métaux par certains acides organiques dissous dans les liquides non aqueux. DUBRISAY R. C. P. 50

Sur l'attaque des métaux. KARPEN V. . . . . C. P. 50

Analyse aux rayons X des produits de corrosion des tôles galvanisées. MORRAL F. R. . . . . C. P. 50

Recherches sur la corrosion par les sols. Matériaux résistants et essais spéciaux. LOGAN K. H. .... C. P. 50
Essais à la goutte pour les mesures d'épaisseur des revêtements de zinc et de cadmium sur l'acier. BRENNER A. C. P. 50
Une théorie de la formation de la couche protectrice d'oxyde sur les métaux. MOTT N. F. .... P. C. 50
Phase de l'alliage lithium-plomb $Li_{10}Pb_3$. ROLLIER M. A. et ARROGHINI E. .... C. P. 76
Sur les systèmes binaires contenant du germanium. II. Germanium-arsenic, germanium-antimoine, germanium-bismuth. STÖHR H. et KLEMM W. ... C. P. 76
Électrolyse des solutions solides d'oxygène dans le zirconium métallique. BOER J. H. DE et FAST J. D. C. P. 76
Le diagramme d'équilibre du système cuivre-antimoine. IV. Études aux rayons X des alliages cuivre-antimoine. OSAWA A. et SHIBATA N. .... C. P. 95
Les changements de structure dus à la trempe et au recuit des alliages de phase β du système cuivre-antimoine. OSAWA A. et SHIBATA N. .... C. P. 95
La transformation β'. β dans les alliages lithium-plomb. WILSON T. C. .... C. P. 95
Un cas typique de dézincification du laiton. PIONTELLI R. et PEYRONEL G. .... C. P. 95
Quelques problèmes sur les aciers trempés. I. Sur les fendillements des aciers trempés. MONMA N. ..... C. P. 95
Sur l'effet d'un traitement thermique spécial sur la perméabilité magnétique des alliages fer-nickel. NISHINA T. .... C. P. 95
La pellicule d'oxyde sur les aciers « Stainless ». TOKUMITU T. .... C. P. 96
Films d'oxydes sur les aciers spéciaux. QUARRELL A. G. C. P. 96
Étude par diffraction d'électrons des surfaces des métaux alcalins et alcalino-terreux exposées à l'air. YAMAGUCHI S. .... C. P. 96
Vitesse de dissolution de l'argent, de l'antimoine et du cadmium. HEDVALL J. A., COLLIANDER B. et HAMMARSON A. .... C. P. 96
Points d'ébullition du magnésium et de ses alliages. SCHNEIDER A. et ESCH U. .... C. P. 96
Diffusion des métaux dans l'aluminium. BOEZWALD A. C. P. 96
Un effet d'attaque du plomb. SMYTHE J. A. ..... C. P. 96
Sur la théorie des phénomènes de corrosion. XIX. La loi de formation de la rouille et la passivité de la corrosion en solution neutre alcaline et oxydante. MÜLLER W. J. .... C. P. 96

Propriétés des surfaces. Adsorption. Colloïdes.

La thermodynamique des interfaces dans les systèmes à plusieurs constituants. GUGGENHEIM E. A. ... C. P. 51
Angles de contact des couches multiples. BIKERMAN J. J. C. P. 51
Vieillissement des surfaces de solutions. V. Calcul de la vitesse d'enrichissement activé de la benzopurpurine à la surface de ses solutions. DOSS K. S. G. ..... C. P. 51
« Cybotaxis » (existence de groupes structuraux liquides) aux interfaces. HAZLEHURST T. H. et NEVILLE H. A. C. P. 51
Dessins formés par de fines couches de graisses ou liquides visqueux. KUMLER W. D. .... C. P. 51
Une étude des films formés à l'interface entre deux liquides. ALEXANDER A. F. et TEORELL T. .... C. P. 51
Une étude des films formés à l'interface séparant deux liquides. III. Un effet spécifique des ions calcium sur les couches monomoléculaires de képhaline. TEORELL T. et ABORG C. G. ....C. P. 51
Interaction moléculaire dans les couches monomoléculaires : association entre les amines et les acides organiques. COCKBAIN E. G. et SCHULMAN J. H. ... C. P. 51
Couches monomoléculaires d'un sulfate d'éther-sel à longue chaîne. STENHAGEN E. .... C. P. 51
Films superficiels d'albumine dénaturée par la chaleur. STÄLLBERG S. .... C. P. 52
Nouvelle méthode pour répandre des couches monomoléculaires d'albumine et des mélanges d'albumine et de substances liquides. STÄLLBERG S. et TEORELL T. C. P. 52
Sur les membranes minces de protéines. GATTY O. et SCHULMAN J. H. .... C. P. 52
Viscosité des couches superficielles de protéines. JOLY M. .... C. P. 52
Changements de phases et transformations d'ordre plus élevé dans les couches monomoléculaires. DERVICHIAN D. G. .... C. P. 52
Propriétés des couches « paucimoléculaires ». RADULESCU D. et F. .... C. P. 52
Sur les propriétés électriques et photoélectriques des couches très minces de potassium sur verre. MACIUC G. C. P. 52
Sur la formation du miroir argentique. LOISELEUR J. C. P. 52
Pellicules translucides d'alumine. VOLLRATH R. E. C. P. 52
Remarques sur la formule de Gibbs et les formules d'adsorption. BOUTARIC A. .... C. P. 53
Adsorption activée de N_2 sur le fer à 23° et 100° C ; synthèse de NH_3. BEECK O. et WHEELER A. ... C. P. 53
L'adsorption de l'acide laurylsulfonique à la surface de sa solution aqueuse et le théorème de Gibbs. MC BAIN J. W. et WOOD L. A. .... C. P. 53
La préparation des charbons actifs à partir des noyaux de fruits. I. IONESCO-MATIU A. et MAIOBOVICI C. C. P. 53
Influence des variations de température sur le pouvoir adsorbant des charbons actifs. RAMAT A. ..... C. P. 53
Adsorption des électrolytes en considérant les coefficients d'activité. I. Adsorption d'acides par le charbon. II. Adsorption par le charbon d'acides contenus dans des mélanges d'eau et de liquides organiques. III. Adsorption de sels neutres. OSTWALD W.. C. P. 53
Contribution à l'étude de la vitesse d'adsorption sur le charbon. ANGELESCU E. et SOLOVIU E. .... C. P. 53
Pression d'équilibre de l'oxygène absorbé sur charbon de bois activé. MARSHALL M. J. et FINDLAY R. A. C. P. 54
L'adsorption des ions par les adsorbants polaires, en fonction de la réaction du milieu. II. L'adsorption, à partir de mélanges d'anions polyvalents, sur l'hydroxyde ferrique, en fonction de la concentration en alcalis. III. Discussion et interprétation des résultats. BALANESCO G. et IONESCO V. T. .... C. P. 54
L'erreur d'adsorption dans la détermination des densités des gaz et l'adsorption des gaz sur la silice vitreuse. HARTLEY G. A. R., HENRY T. H. et WHYTAW-GRAY R. .... C. P. 54
L'adsorption d'oxydes métalliques hydratés par la terre d'infusoires. BALY E. C. C., PEPPER W. P. et VERNON C. E. .... C. P. 54
Note sur l'adsorption d'ions par la pectine. GLENN H. J. C. P. 54
Sur le mécanisme de l'adsorption de l'eau dans un gel de gélatine. WEIDINGER A. .... C. P. 54
Sur la sorption de l'eau par la gélatine. POUTILOVA J. C. P. 54
Nouveaux procédés pour déterminer au moyen de la radioactivité l'adsorption d'ions sur des surfaces cristallines. IMRE H. .... C. P. 54
Substitution de cathions dans les minéraux argileux. HOFFMANN U. et GIESE K. .... C. P. 55
Parachor, isotherme de désorption et rayon moléculaire. RADULESCU F. .... C. P. 55
Essais de flottation sélective des minéraux constituants les sables noirs. GUTZEIT G. et KOVALIV P. ... C. P. 55
Mouillage et flottation en connection avec le problème de la couche de transition. REHBINDER P. .... C. P. 55

Ordre de grandeur et mode de détermination de la différence de potentiel durant la centrifugation de matières colloïdales. KOFFMANN K. . . . . C. P. 55
Quelques propriétés de la fibre de palmitate de sodium; étude au moyen de la centrifugeuse. MC BAIN J. W. et FORD T. F. . . . . C. P. 55
Détermination de la taille des particules de systèmes colloïdaux par supercentrifugation. HAUSER E. A. et SCHACHMAN H. K. . . . . C. P. 55
Variation de composition du liquide intermicellaire au cours de l'ultrafiltration d'une solution colloïdale. BOUTARIC A. . . . . C. P. 55
L'ultracentrifugeur le plus simple à enregistrement photographique. MC BAIN J. W. et LEWIS H. H. C. P. 55
Le bitume asphaltique comme système colloïdal. PFEIFFER J. P. et SAAL R. N. J. . . . . C. P. 56
Propriétés rhéologiques des bitumes asphaltiques. SAAL R. N. J. et LABOUT J. W. A. . . . . C. P. 56
La structure et les propriétés des sols d'or extrêmement purifiés. PAULI W. jr et SZPER S. . . . . C. P. 56
Variation de pH dans la formation de sol d'or. THROCKMARTIN C. L. et SORUM C. H. . . . . C. P. 56
Sols nucléaires d'or. II. Mécanisme de leur formation. BAKER A. et USHER F. L. . . . . C. P. 56
La couche double amphotère et le double échange ionique dans les sols. MATTSON S. et WIKLANDER L. . . C. P. 56
Contributions à la chimie générale des réactions entre colloïdes. VII. Sols de S_3Sb_2 hautement purifiés. PAULI W. et ZENTNER H. . . . . C. P. 56
Sols de dextrine et d'amidon chargés de groupement des acides phosphorique, sulfurique, et des acides organiques. SZPER J. et S. . . . . C. P. 56
Structures des gels et sols de gélatine. IV. Adsorption de vapeur d'eau et conductibilité électrique. SHEPPARD S. E., HOUCK R. C. et DITTMAR C. . . . . C. P. 56
Sur quelques gels minéraux préparés par trituration de sels hydratés solides. KATSURAI T. et FUDA M. C. P. 56
Contribution à la connaissance du tannage minéral, en particulier par des composés du cobalt. KLUDZYNSKI L. et KLEMM W. . . . . C. P. 57
Sur les forces répulsives entre particules colloïdales chargées et sur la théorie de la coagulation lente et de la stabilité des sols lyophobes. DERJAGUIN B. C. P. 57
Stabilité des sols hydrophobes. Application de l'énergie mutuelle de deux particules. LEVINE S. et DUBE G. P. C. P. 57
Signification du phénomène de la charge électrique pour la stabilité des dispersions hydrophobes. EILERS H. et KORFF J. . . . . C. P. 57
L'effet des polyalcools sur le temps de prise des gels de silice alcalins. III. Influence des alcools pour une série donnée de pH. MUNRO L. A. et PEARCE J. A. . C. P. 57
Peptisation et formation des complexes dans les solutions non aqueuses de savons. LAWRENCE A. S. C. C. P. 58
Influence de l'activation « T » et « R » sur les colloïdes d'or. PICCARDI G. et BOTTI E. . . . . C. P. 58
Influence de l'activation « T » et « R » sur le trisulfure d'arsenic colloïdal. PICCARDI G. . . . . C. P. 58
L'acide silicique comme colloïde protecteur des sols de MnO_2. HAZEL F. . . . . C. P. 58
Nouveaux résultats et aperçus sur la coagulation par les électrolytes de sols hydrophobes. OSTWALD W. C. P. 58
Coagulation par des électrolytes de sols faiblement solvatés. OSTWALD W. . . . . C. P. 58
Recherches sur la coagulation du lait par des mesures de transparence. WANNOW H. A. . . . . C. P. 58
Interaction entre deux particules colloïdales hydrophobes déduite de la théorie approchée de Debye-Hückel. I. Propriétés générales. LEVINE S. et DUBE G. P. C. P. 58
Contributions à la chimie générale des réactions entre colloïdes. VIII. Le mécanisme de la protection par quelques hydrates de carbone supérieurs. PAULI W. et SZPER S. . . . . C. P. 58
Contribution à la connaissance des phénomènes de vieillissement des solutions de complexes de molécules en chaînes avec considérations de leurs grandeurs molaires. WEHR W. . . . . C. P. 58
Action de l'ultrason sur les phénomènes colloïdaux. Influence sur le pouvoir rotatoire dans les solutions de tannin. VI. Influence de l'ultrason sur le pouvoir rotatoire de matières colloïdales de poids moléculaire élevé. SATA V. . . . . C. P. 58
Vers une théorie de la biréfringence dans les colloïdes contenant des particules non sphériques et placés dans un champ ultrasonore. OKA S. . . . . C. P. 58
Recherches sur la formation d'empois d'amidon. V. Détermination quantitative de la chaleur mise en jeu durant la formation d'empois. KÜNTZEL A. et DOEHNER K. . . . . C. P. 59
Le rôle des forces entre particules dans le dépôt par électrophorèse et dans d'autres phénomènes. HAMAKER H. C. et VERWEY E. J. W. . . . . C. P. 59
L'influence de la taille des particules sur le comportement physique des systèmes colloïdaux. HAMAKER H. C. . . . . C. P. 59
L'effet électrovisqueux dans les solutions d'ovalbumine. BULL H. B. . . . . C. P. 59
Influence de la concentration d'électrolyte sur la mobilité électrophorétique de l'albumine d'œuf. TISELIUS A. et SVENSSON H. . . . . C. P. 59
L'emploi de couches minces dans la séparation par électrophorèse. PHILPOT J. S. L. . . . . C. P. 59
L'influence des électrolytes sur la mobilité électrophorétique de l'albumine, du sérum et de l'hémocyanine. PUTZEYS P. et WALLE P. VAN DE. . . . . C. P. 59
Potentiels de membranes, valences, mobilités théoriques et expérimentales de l'hémoglobine et de l'ovalbumine. ADAIR G. S. et ADAIR M. E. . . . . C. P. 60
Effet de tampons phosphate sur la mobilité électrique de l'hémoglobine. GORING M. H., ABRAMSON H. H. et MOYER L. S. . . . . C. P. 60
Quelques conséquences de la couche double électrique dans la technologie du caoutchouc. TWISS D. F., CARPENTER A. S. et AMPHLETT P. H. . . . . C. P. 60
Le dépôt anodique des laques oléorésineuses. SUMMER C. G. . . . . C. P. 60
Formation d'un dépôt par électrophorèse. HAMAKER H. G. . . . . C. P. 60
Dépôts de revêtements d'oxydes par cataphorèse. BENJAMIN M. et OSBORN A. B. . . . . C. P. 60
Propriétés des solutions détersives. IX. Mobilité électrophorétique de gouttes d'huile dans les solutions détersives. POWEY J. et WOOD L. J. . . . . C. P. 60
Le Helmoltz. GUGGENHEIM E. V. . . . . C. P. 60
Propriétés électrophorétiques de l'acide thymonucléaire. STENHAGEN E. et TEORELL T. . . . . C. P. 60
Photographie directe de diagrammes de l'électrophorèse. SVENSSON H. . . . . C. P. 60
Sur les propriétés lyophiles de la cellulose et de ses dérivés. V. Le nombre de charges de surface suivant l'âge de la viscose. KANAMARU K., KOBAYASI T. et SEKI M. . . . . C. P. 60
Le coefficient de thixotropie de suspensions de noir de fumée dans l'huile minérale. ARNOLD J. E. et GOODEVE C. F. . . . . C. P. 60
Une théorie générale de la thixotropie et de la viscosité. GOODEVE C. F. . . . . C. P. 61
Le mécanisme des réactions photochimiques dans quelques colloïdes inorganiques. Influence de la lumière à différents états de polarisation circulaire. GHOSH J. C. et BANERJEE T. . . . . C. P. 61
Agrégats ioniques dans les solutions de composés dérivés de longues chaînes de paraffines. HOBTLEY G. S. C. P. 61
Recherches viscosimétriques, densimétriques et radiographiques sur les solutions de savons. HESS K., PHILIPOFF W. et KIESSIG H. . . . . C. P. 61

Discussion et interprétation des propriétés thermodynamiques, conductivité et diffusion d'un électrolyte colloïdal type : l'acide laurylsulfonique en solution aqueuse. Rysselberghe P. van .... C. P. 61
Diffusion d'un électrolyte colloïdal dans le domaine de transition entre la solution simple et la solution colloïdale. Hartley G. S. .... C. P. 61
Détermination du nombre de particules et de l'allure de leur agglomération dans les systèmes aérocolloïdaux au moyen de l'ultramicroscope à fente. Stumpf K. E. C. P. 61
Comportement de solutions colloïdales avec des électrolytes. Hauser E. A. et Hirshon S. .... C. P. 61
Surface de migration des ions et contact d'échange. Jenny H et Overstreet R. .... C. P. 61
Résultats nouveaux concernant la relation entre le gonflement anisotrope et le mécanisme de la déformation dans les gels d'hydrate de cellulose. Hermans P. H. et Platzek P. .... C. P. 62
Influence des sels sur le point de fusion des gels de gélatine. Merckel J. H. C. et Haayman P. W. .. C. P. 62
Réactions élastiques des gels. Michaud F. ..... C. P. 62
Dépendance entre le degré (facteur) de dépolarisation des particules dans l'irradiation des colloïdes. Lotmar W. C. P. 62
Diffusion de la lumière dans les solutions à grosses molécules. Lotmar W. .... C. P. 62
Structure des systèmes dispersés réels et leur fondement thermodynamique. Balarew D. et Kolarow N. C. P. 63
L'action des liquides organiques non miscibles sur les dispersions aqueuses. Bolam T. R. et Bowden G. C. P. 63
Double couche électrique et stabilité des émulsions. Verwey E. J. W. .... C. P. 63
Propriétés des colloïdes et émulsions superconducteurs. Shoenberg D. .... C. P. 63
Influence du mouvement brownien sur la viscosité des solutions. Simha R. .... C. P. 63
La couche double électrique en relation avec la stabilisation des émulsions par les électrolytes. Cheesman D. F. et King A. .... C. P. 63
L'influence des électrolytes sur le type d'une émulsion et sur sa stabilité. King A. et Wrzeszinski G. W. C. P. 64
L'hydroxyde de lanthane comme agent d'émulsification. Moeller T. .... C. P. 64
Dimensions des tubes capillaires et vitesse d'écoulement des solutions de benzopurpurine. Danes W. .. C. P. 64
Masses filtrantes pour la protection des voies respiratoires contre les aérosols. Sartori M. .... C. P. 64
Recherches sur la solidité des particules d'aérosols. Beischer D. .... C. P. 64
La formation des particules de gomme dans le gaz de houille. Badger E. H. M. et Dryden I. G. C. .. C. P. 64
Détermination de la largeur des pores dans les filtres en céramique et en verre par le procédé des équilibres entre air et liquide. Schnurmann R. .... C. P. 64
Recherches optiques sur l'équilibre entre liquide et vapeur d'eau dans les systèmes capillaires. Coelingh M. B. .... C. P. 64
Systèmes capillaires. XXII. Altération de la neutralité au contact de membranes traversées par le courant électrique. Manegold E. et Kalauch K. .... C. P. 64
L'étalement de liquides organiques volatils sur l'eau en présence de films monomoléculaires. Washburn E. R. et Keim C. P. .... C. P. 96
Préparation de films monomoléculaires. I. Kögl F. et Havinga E. .... C. P. 96
Recherches sur l'onctuosité des liquides. VII. Détermination des coefficients de frottement statique des esters, cétone et de la glycérine. VIII. Détermination des coefficients de frottement statique pour les surfaces d'argent. Isemura T. .... C. P. 96
Mécanique statistique des phénomènes de condensation dans les monocouches mobiles. Band W. .... C. P. 97
Isothermes d'adsorption pour monocouches mobiles. Band W. .... C. P. 97
État des monocouches sur une sous-phase aqueuse. Harkins W. D. et Boyd E. .... C. P. 97
La théorie de van der Waals de l'adsorption des gaz. Brunauer S., Deming L. S., Deming W. T. et Teller E. .... C. P. 97
L'adsorption de l'oxygène par le charbon actif étudiée à l'aide des mesures magnétiques. Juza R. et Langheim R. .... C. P. 97
L'oxyde chromique comme adsorbant. Harbard E. H. et King A. .... C. P. 97
Sur l'adsorption de l'azote par le nickel réduit. Iijima S. I. .... C. P. 97
Sur l'adsorption de l'hydrogène par le nickel empoisonné. Iijima S. I. .... C. P. 97
L'adsorption des gaz sur le nickel réduit. II. Adsorption de l'acide bromhydrique et de l'acide chlorhydrique gazeux et de l'acide bromhydrique dans un milieu liquide. Takebayashi M. .... C. P. 98
La synthèse de l'essence et l'adsorption chimiquement active de H_2, CO, CO_2 et OH_2 par le cobalt et le fer. Matsumura S., Tarama K. et Kodama S. ... C. P. 98
Recherches sur les précipités rythmiques. Isemura T. C. P. 98
Relations entre la conductibilité électrique et le degré de dispersion des colloïdes lyophiles. II. La conductibilité des solutions de palmitate et de stéarate de sodium et de potassium en présence d'ortho-crésol. Angelescu E. et Woinarosky A. .... C. P. 98
Gonflement des colloïdes et des substances pulvérisées pendant l'adsorption de la vapeur d'eau. Chapek M. V. et Zhuravel P. V. .... C. P. 98
Électrolytes colloïdaux. Mc Bain J. W. .... C. P. 98
Pouvoirs réfringents de mélanges liquides comprenant une solution colloïdale. Boutaric A. et Anglade-Thevenet S. .... C. P. 99
Détermination de la valeur de solutions émulsionnables. Cohan L. H. et Hackerman N. .... C. P. 99
Influence des sels biliaires sur la densité optique des suspensions de gomme-gutte. Boutaric A. et Anglade-Thevenet S. .... C. P. 99
Recherches de chimie colloïdale sur les systèmes à trois constituants liquides. III. Sur l'émulsion de systèmes de deux liquides ayant le même poids spécifique. Sata N. et Okuyama H. .... C. P. 99
Sur la formation d'écume. V. L'inversion de phase et la formation d'écume dans l'émulsion formée par l'acide acétique, le benzène et l'eau. VI. Émulsion et formation d'écume dans le système ternaire : éthanol-oxyde d'éthyl-eau. Sasaki T. .... C. P. 99
La règle de Burton pour les hydrosols positifs. I. Généralités et préparations. Kauffmann H. ..... C. P. 99
Variation du trouble dans la floculation des sols de bioxyde de manganèse par des solutions de sulfate de mercure. Purushotham A. .... C. P. 99
Recherches sur l'évolution des solutions colloïdales au cours de la floculation. Boutaric A. et Sarac C. C. P. 99
Influence de la concentration en sol sur les valeurs de la floculation. Fisher E. D. et Sorum C. H. .... C. P. 100
Influence de l'addition de non-électrolytes et de la température sur le temps de gélification de quelques gels inorganiques transparents. Prasad M. et Desai D. M. C. P. 100
Études sur les gels d'acide silicique. IX. Influence du pH sur le temps de sédimentation. Hurd C. B. et Paton H. W. .... C. P. 100
Sédimentation et texture des argiles. Urbain P. . C. P. 100
Comportement colloïdal des argiles en relation avec leurs éléments structuraux cristallins. Ford T. F., Loomis A. G. et Fidiam J. E. .... C. P. 100

TABLE DES AUTEURS

ABORG C. G. Voir TEORELL T. . ... C. P. 51
ABRAHAM J. Voir KISS A. .... C. P. 67
ABRAMSOM H. A. Méthode microscopique d'électrophorèse; son application à l'étude des surfaces ionogéniques et non ionogéniques .... C. P. 46
ABRAMSON H. H. Voir GORING M. H. .... C. P. 60
ADAIR G. S. et ADAIR M. E. Potentiels de membranes, valences, mobilités théoriques et expérimentales de l'hémoglobine et de l'ovalbumine .... C. P. 60
ADAMS S. C. Voir TYSON G. N. .... C. P. 67
ADDLESTONE J. A., MARSH L. R. et HALL G. C. Le système $SO_4 Ag_2$ — $(SO_4)_3Al_2$ — OH_2 ..... C. P. 30
AGENO M. Relation entre la vie moyenne et le poids atomique pour les isotopes radioactifs ...... C. P. 3
AGLIARDI N. Voir SCHWAB G. M. .... C. P. 27
AKERLOF G. et KEGELES G. Thermodynamique des solutions aqueuses concentrées de soude .... C. P. 41
AKUTU J. Voir KIMURA M. .... C. P. 84
ALEXANDER E. A. et TOMPKINS F. C. Cinétique de l'oxydation des composés organiques par le permanganate de potassium. I. Composés cycliques : 2-6-dinitrophénol .... C. P. 24
ALEXANDER A. F. et TEORELL T. Une étude des films formés à l'interface entre deux liquides ..... C. P. 51
ALMY G. M., FULLER H. Q. et KINZER G. D. Fluorescence du diacétyle .... C. P. 88
AMALDI E., BOCCIARELLI D., RASETTI F. et TRABACCHI G. C. Sur la diffusion des neutrons de la réaction C + D .... C. P. 1
AMMANN A. Voir TREADWALL W. D. .... C. P. 35
AMPHLETT P. H. Voir TWISS D. F. .... C. P. 60
ANDRES K. R. et SAFFE O. Étude radiographique des cristaux mixtes carnallite-carnallite bromée..... C. P. 69
ANDREWS A. C. Chimie physique de la sécaline. Études d'électrophorèse et de constantes de diffusion de la prolamine du seigle .... C. P. 47
ANGELESCU E. et SOLOVIU E. Contribution à l'étude de la vitesse d'adsorption sur le charbon .... C. P. 53
ANGELESCU E. et WOINAROSKY A. Relations entre la conductibilité électrique et le degré de dispersion des colloïdes lyophiles. II. La conductibilité des solutions de palmitate et de stéarate de sodium et de potassium en présence d'ortho-crésol .... C. P. 98
ANGLADE-THEVENET S. Voir BOUTARIC A. ...... C. P. 99
ANS D' J. Voir TOLLERT H. .... C. P. 37
ARNOLD J. E. et GOODEVE C. F. Le coefficient de thixotropie de suspensions de noir de fumée dans l'huile minérale .... C. P. 60
ARNOULT R. Étude des rayonnements β et γ du dépôt actif du thoron .... C. P. 5
ARROGHINI E. Voir ROLLIER M.A. .... C. P. 76
ABSDALE VAN J. D. Voir LITKENHONS E. E. .... C. P. 38
ASMUSSEN R. W. Recherches magnétochimiques sur le chorure de nitrosyle et ses combinaisons avec les chlorures organiques III.. .... C. P. 67
ASTON J. G. Voir MESSERLY G. H. .... C. P. 29
ASUNDI R K. et VAIDYA B. K. Spectres de flamme et d'arc de quelques sels de calcium et de strontium .... C. P. 80
AUDUBERT R. Application de la théorie de Debye-Hückel aux systèmes dispersés .... C. P. 46
AURIVILLIUS B. Voir SILLON L. G. .... C. P. 69
AVRAMI M. Cinétique des changements de phase. II. Équations des transformations avec le temps des distributions de noyaux au hasard .... C. P. 84
AWBERY J. H. et GRIFFITHS F. Capacité thermique du fer pur .... C. P. 13
AYNARD R. Sur l'orientation des molécules d'eau dans le gypse .... C. P. 85

BACHMAN I. Convergence des lignes de liaison dans les systèmes ternaires de liquides .... C. P. 38
BADGER E. H. M. et DRYDEN I. G. C. La formation des particules de gomme dans le gaz de houille... C. P. 64
BADGER R. M. Voir ZUMWALT L. R. .... C. P. 10
BAILAR J. C. JR et PEPPARD D. F. Stéréochimie de composés minéraux complexes. VII. Mécanisme de la transformation de Walden dans quelques réactions conduisant à la formation de l'ion cobalto-diéthylènediamine cobaltique .... C. P. 6
BAILEY C. R. et CARSON S. C. Le spectre d'absorption infrarouge du cyanogène gazeux .... C. P. 11
BAJOR O. Voir ERDEY BRUZ T. .... C. P. 76
BAKER A. et USHER F. L. Sols nucléaires d'or. II. Mécanisme de leur formation .... C. P. 56
BAKER W. O. et SMYTH C. P. Mécanisme d'orientation dans les verres vitreux de bromure d'isobutyle et d'isoamyle .... C. P. 16
BALANESCO G. et IONESCO V. T. L'adsorption des ions sur les adsorbants polaires, en fonction de la réaction du milieu. II. L'adsorption, à partir de mélanges d'anions polyvalents, sur l'hydroxyde ferrique, en fonction de la concentration en alcalis. III. Discussion et interprétation des résultats .... C. P. 54
BALAREW D. et KOLAROW N. Structure des systèmes dispersés réels et leur fondement thermodynamique. C. P. 63
BALLMAN E. A. Voir CONRAD F. H. .... C. P. 37
BALY E.C.C., PEPPER W.P. et VERNON C.E. L'adsorption d'oxydes métalliques hydratés par la terre d'infusoires .... C. P. 54
BAMFORD C. H. Quelques observations nouvelles sur l'hydrazine .... C. P. 25
BAND W. Mécanique statistique des phénomènes de condensation dans les monocouches mobiles.. C. P. 97

Band W. Isothermes d'adsorption pour monocouches mobiles. . . . . C. P. 97

Banerjee S. Voir Krishnan K. S. . . . . C. P. 70

Banerjee T. Voir Ghosh J. C. . . . . C. P. 61

Banks T. E. Voir Krishnan R. S. . . . . C. P. 77

Barclay I. M. et Butler J. A. V. Quelques observations sur la capacité de la couche double aux électrodes de mercure. . . . . C. P. 44

Barr E. S. et Chrisman C. H. Jr. Spectres d'absorption des sucres dans le proche infrarouge. . . . . C. P. 81

Barresi G. et Cacciapuoti B. N. Isotopes radioactifs à longue vie moyenne du cobalt. . . . . C. P. 4

Bath J. Voir Ellis J. W. . . . . C. P. 12

Baughan E. C. Influences électrostatiques sur les constantes d'ionisation. . . . . C. P. 41

Baur E., Gloor K. et Künzler H. Sur la photolyse de l'acide carbonique. . . . . C. P. 31

Baxter G. P. et Harrington C. D. Révision du poids atomique du césium. . . . . C. P. 65

Baxter G. P. et Harrington C. D. Révision du poids atomique du potassium. . . . . C. P. 65

Baxter G. P. et Kelley W. M. Le poids spécifique du pentoxyde d'iode et le poids atomique de l'iode. C. P. 65

Baxter G. P. et Lundstedt O. W. I. Le rapport de l'argent à l'iodure d'argent. II. Le rapport de l'iodure d'argent au chlorure d'argent. . . . . C. P. 65

Baxter G. P. et Titus A. C. Révision du poids atomique de l'iode. Le rapport de l'iodure d'argent au chlorure d'argent. . . . . C. P. 65

Bayliss N. S. et Rees A. L. G. Interprétation de l'absortion visible du brome. . . . . C. P. 10

Beckman J. F. Voir Vosburgh W. C. . . . . C. P. 92

Beeck O. et Wheeler A. Adsorption activée de N_2 sur le fer à 23° et 100° C; synthèse de NH_3. . . . . C. P. 53

Beezwald A. Diffusion des métaux dans l'aluminium. . . . . C. P. 96

Beguin A. E. Voir Washburn E. R. . . . . C. P. 30

Beischer D. Recherches sur la solidité des particules d'aérosols. . . . . C. P. 64

Belfiori O. Voir Quartaroli A. . . . . C. P. 41

Bell J. Sels hydratés et deutérates. II. Rapport entre les chaleurs de dissociation et la structure . . . . C. P. 90

Bell R. P. et Danckwerts P. V. Catalyse acide dans les solvants non aqueux. VIII. Réarrangement de la N-chloracétanilide en solution dans le chlorobenzène à 100°. . . . . C. P. 28

Bell R. P. et Hirst J. P. H. Catalyse par les acides et par les bases de la dépolymérisation du glycolaldéhyde dimère. . . . . C. P. 28

Bell R. P. et Thomas J. K. Vitesses de réaction à basse température. I. Thermostat convenant aux basses températures. II. Bromuration de l'acétone entre —40° et + 10°. . . . . C. P. 23

Bell R. P., Sturrock J. G. R. et Whitehead R. L. Cinétique de la réaction entre l'éthylène glycol et le tétra-acétate de plomb. . . . . C. P. 87

Belling Tsai. Voir Bizette H. . . . . C. P. 79

Belton J. W. Les tensions superficielles des solutions d'acétate de méthyle. . . . . C. P. 36

Belton J. W. Les propriétés capillaires des α amino-acides. . . . . C. P. 36

Belton J. W. L'action des sels sur la tension superficielle des solutions de gélatine. . . . . C. P. 37

Belton J. W. La tension superficielle des systèmes à deux phases contenant du benzène. . . . . C. P. 38

Benel H., Kastler A. et Rousset A. Polarisation des raies Raman et de la lumière de fluorescence du naphtalène-cristal. . . . . C. P. 83

Benjamin M. et Osborn A. B. Dépôts de revêtements d'oxydes par cataphorèse. . . . . C. P. 60

Bennett A. R. et Polanyi M. Influence de l'acidité sur l'échange catalytique de l'hydrogène et de l'eau. C. P. 28

Benrath A. et Braun A. Sur la solubilité des sels et des mélanges de sels dans l'eau au-dessus de 100° II. C. P. 92

Benrath A. et Lechner K. L'équilibre salin réciproque $Cl_2Cd + Br_2Ba \rightleftharpoons Br_2Cd + Cl_2Ba$. I. C. P. 91

Bernardini G. et Cacciapuoti B. N. Sur la courbe des gerbes et la nature des mésotons. . . . . C. P. 2

Bernstein S. Les propriétés optiques et le comportement vis-à-vis des rayons X de superpositions de films. . . . . C. P. 19

Berthoud A. et Cruchaud M. Action de l'eau oxygénée sur la plaque photographique. . . . . C. P. 32

Bethe H. A. et Henderson W. J. L'attribution de la vie moyenne de 6,7 minutes à l'hypothétique ^{27}Si est incorrecte. . . . . C. P. 4

Bethe H. A. et Kirkwood J. O. Comportement critique des solutions solides dans la transformation ordre-désordre. . . . . C. P. 48

Beuchlein W. L. et Simenson L. O. Solubilité du gaz sulfureux dans l'eau. . . . . C. P. 35

Bezzi S. Viscosité et solvatation. II. . . . . C. P. 37

Bienfait H. Oxydation sélective des alliages d'aluminium. . . . . C. P. 49

Bigelow C. R. Voir Norton L. B. . . . . C. P. 34

Bikerman J. J. Équations électrocinétiques et conductibilité superficielle. Revue de la théorie de la couche double diffuse des solutions colloïdales. . . . . . . C. P. 44

Bikerman J. J. Angles de contact des couches multiples. . . . . C. P. 51

Biltz W. Voir Kenneker A. . . . . C. P. 29, 72

Birch F. La transformation α-γ du fer sous forte pression et le problème du magnétisme terrestre. . C. P. 48

Birse E. A. B. et Melville H. W. Réaction de l'hydrogène atomique avec l'hydrazine. . . . . C. P. 26

Birse E. A. B. et Melville H. W. Photolyse de l'ammoniac. . . . . C. P. 31

Bizette H. et Belling Tsai. Susceptibilité magnétique du fluorure ferrique F_3Fe et du fluorure chromique F_3Cr. . . . . C. P. 79

Blaschke F. Voir Fricke R. . . . . C. P. 72

Bleaney B. et Simon F. La courbe de tension de vapeur de l'hélium liquide au-dessous du point λ. . . . . C. P. 14

Blekking J. J. A. Jr. Voir Cohen E. . . . . C. P. 38

Bocciarelli D. Voir Amaldi E. . . . . C. P. 4

Boer de J. H. et Fast J. D. Électrolyse des solutions solides d'oxygène dans le zirconium métallique. C. P. 76

Bohnstedt U. Voir Noddack W. . . . . C. P. 93

Boissonnas C. G. Mélanges binaires. Calcul des pressions de vapeur partielles à partir de la pression totale. . . . . C. P. 93

Bolam T. R. et Bowden G. L'action des liquides organiques non miscibles sur les dispersions aqueuses. C. P. 63

Bommer E. A. Voir Rienacher G. . . . . C. P. 72

Bommer H. Structure cristalline et propriétés magnétiques de l'holmium métallique. . . . . C. P. 69

Bommer H. Structure cristalline et propriétés magnétiques de l'holmium métallique. . . . . C. P. 85

Bon F. Étude de la tension superficielle entre le mercure polarisé et une solution aqueuse d'acide sulfurique. . . . . C. P. 45

Bonhoeffer K. F., Geib K. H. et Reitz O. Sur la vitesse d'ionisation en solution aqueuse de la liaison C — H dans les composés aliphatiques. . . C. P. 39

Bonino G. B. Contribution à un développement moderne du concept de « coordination ». I. Introduction . . . . C. P. 6

Bonino G. B. Contribution à un développement moderne du concept de « coordination ». II. Sur la constitution de l'ion ClO_3^-. . . . . C. P. 66

Bonnell W. S., Byman L. et Keyes H. B. Tension superficielle des mélanges éthanol-eau. . . . . . . C. P. 37

Bonner W. D. et Williams M. B. Le système azéotropique alcool-eau-benzène . . . . C. P. 38

BONNER L. G. Voir KIRBY SMITH J. S. . . . . . . C. P. 13

BONNER L. G. Vor SPONER H. . . . . C. P. 80

BOOMER E. H., JOHNSON C. A. et PIERCY A. G. A. Équilibre des systèmes d'hydrocarbures à deux phases, gaz-liquide. IV. Méthane et heptane. C. P. 29

BOONSTRA R. Sur l'influence de la polarisation cathodique et anodique sur la vitesse de dissolution des métaux. C. P. 13

BOOYS DE J., BREDÉE H. L. et HERMANS P. H. Contribution à la connaissance du mécanisme de déformation de l'hydrate de cellulose. VI. Détermination de la viscosité de filaments étirés et non étirés. . . . C. P. 19

BORN M. La thermodynamique des cristaux et leur fusion. . . . . C. P. 17

BORSOOK H. Voir HUFFMAN H. M. . . . . C. P. 13

BOSTRÖM K. J., KOCH J. et LAURITSEN T. Émission neutronique différée accompagnant la division du noyau d'uranium. . . . . C. P. 3

BOSWORTH R. C. L. L'adsorption de l'acide acétique par le mercure. . . . . C. P. 36

BOSWORTH R. C. L. Une note sur l'action du gaz carbonique sur la tension superficielle du mercure C. P. 36

BOTTI E. Voir PICCARDI G. . . . . C. P. 58

BOUTARIC A. Remarques sur la formule de Gibbs et les formules d'adsorption. . . . . C. P. 53

BOUTARIC A. Variation de composition du liquide intermicellaire au cours de l'ultrafiltration d'une solution colloïdale. . . . . C. P. 55

BOUTARIC A. et ANGLADE-THEVENET S. Pouvoirs réfringents de mélanges liquides comprenant une solution colloïdale. . . . . C. P. 99

BOUTARIC A. et ANGLADE THEVENET S. Influence des sels biliaires sur la densité optique des suspensions de gomme-gutte. . . . . C. Pu. 99

BOUTARIC A. et SARAC C. Recherches sur l'évolution des solutions colloïdales au cours de la floculation. C. P. 99

BOWDEN G. Voir BOLAM T. R. . . . . C. P. 63

BOWDEN S. Voir MORGAN A. R. . . . . C. P. 6

BOWEN E. J. et WILLIAMS A. H. L'oxydation photochimique des solutions d'hydrocarbures. . . . . . C. P. 31

BOWER J. C. et BURCHAM W. E. Expériences sur la transmutation du fluor par les deutons. . . . . . C. P. 3

BOYD E. Voir HARKINS W. D. . . . . C. P. 97

BOYD R. N. et WAKEHAM H. R. R. Influence de la température sur la structure du mercure. . . . . C. P. 20

BRADLEY A. J. Étude aux rayons X d'alliages fer-nickel-aluminium riches en aluminium, après refroidissement lent. . . . . C. P. 48

BRADLEY R. S. La réaction superficielle entre les ions ozonium et le mica. . . . . C. P. 16

BRADLEY R. S. Influence de la courbure interfaciale sur la solubilité. . . . . C. P. 34

BRAGER A. Examen aux rayons X du nitrure de titane. III. Examens par la méthode des poudres. . . . C. P. 85

BRASSEUR H. Sur la kasolite. . . . . C. P. 18

BRASSEUR H. et RASSENFOSSE A. DE. Structure cristalline du chlorostannite de potassium hydraté. C. P. 69

BRAUN A. Voir BENRATH A. . . . . C. P. 92

BREDÉE H. L. Voir BOOYS J. DE. . . . . C. P. 19

BREIT G., HOISINGTON L. E., SHARE S. S. et THAXTON H. M. Une égalité approximative des interactions proton-proton et proton-neutron, dans le cas du potentiel mésonique. . . . . C. P. 3

BRENNER A. Essais à la goutte pour les mesures d'épaisseur des revêtements de zinc et de cadmium sur l'acier. . . . . C. P. 50

BRESCIA F. et LA MER V. K. Énergie et entropie d'activation pour l'hydrolyse de l'orthoformiate d'éthyle dans l'eau dense. . . . . C. P. 23

BRESCIA F. Voir LA MER V. K. . . . . C. P. 39

BRESCIA F., LA MER V. K. et NACHOD F. C. Relation entre la température et la constante de dissociation de l'acide deutéroacétique. . . . . C. P. 39

BRIDGE DU L. A. et MARTHALL J. Un isomère radioactif du ^{87}Sr. . . . . C. P. 1

BRINER E. Sur la formation et la décomposition des ozonides, considérés du point de vue énergétique. C. P. 90

BRINER E. et PERROTTET E. Détermination des solubilités de l'ozone dans l'eau et dans une solution aqueuse de chlorure de sodium; calcul des solubilités de l'ozone atmosphérique dans les eaux. . . . . . C. P. 92

BRINER E. et PERROTTET E. Solubilité et chaleur de dissolution de l'ozone dans le tétrachlorure de carbone. C. P. 92

BRINER E. Voir SUSZ B. . . . . C. P. 80

BRINER E., DESBAILLETS J. et JACOBS J. P. Recherches sur l'action chimique des décharges électriques. XVII. Production de l'acétylène dans les mélanges de méthane et d'hydrogène par l'arc électrique à différentes fréquences. . . . . C. P. 89

BRINER E., FRANCK D. et PERROTTET E. Spectres Raman et constitution des ozonides. Spectres Raman des citraconates et mésaconate de méthyle et de leurs ozonides. . . . . C. P. 82

BRINER E., RYFFEL K. et PERROTTET E. Ozonation de l'allyl-, du propényl- et du méthovinyl-benzène. Résultats de déterminations physico-chimiques (spectres Raman, spectres d'absorption ultraviolette, constantes diélectriques et moments dipolaires). C. P. 82

BRINTZINGER H. et RUDOLPH W. Complexes de formiates. . . . . C. P. 66

BRISCOE H. T. et DIRKSE T. P. Conductibilité des sels dans la monoéthanolamine. . . . . C. P. 38

BRITER E. et PERROTTET E. Détermination de la solubilité de l'ozone dans l'eau. . . . . C. P. 35

BRODE W. R. Spectres d'absorption et leurs applications à l'analyse et à l'identification moléculaire. . . C. P. 67

BROGGI M. Les nouvelles fibres synthétiques polyamidiques. . . . . C. P. 19

BROUGHTON G. Catalyse par la bentonite métallisée. C. P. 28

BROWN F. B. et PLESSET M. S. Sur l'égalité des interactions proton-proton et proton-neutron. . . . . C. P. 2

BROWN C. J. et COX E. G. Structure cristalline du sulfamate de potassium. . . . . C. P. 85

BRUCE J. H. Constantes diélectriques des sels d'ammonium au voisinage de la température du point de transformation inférieur. I. Chlorure et bromure d'ammonium. . . . . C. P. 8

BRUCE J. H. et HIGKLING A. Conductibilité électrique des cristaux commerciaux de bore. . . . . C. P. 17

BRULL L., ERRERA J. et SACK H. L'association de l'acool étudiée par l'effet Raman. . . . . C. P. 67

BRÜNAUER S. et EMMETT P. H. Adsorption chimique des gaz par les catalyseurs au fer pour la synthèse de l'ammoniac. . . . . C. P. 72

BRUNAUER S., DEMING L. S., DEMING W. T. et TELLER E. La théorie de van der Waals de l'adsorption des gaz. . . . . C. P. 97

BRUNEL A. Voir GAY L. . . . . C. P. 34

BRYANT W. M. D. Propriétés optiques de l'acide sulfamique. . . . . C. P. 70

BUCHNER T. F. Voir REITEMEIER R. F. . . . . C. P. 15

BUJNOV N., KOMAR A., ZHURAVLEVA M. et CHUFAROV G. Orientation des phases formées lors de la réduction de la magnétite par l'hydrogène. . . . . C. P. 84

BULL H. B. L'effet électrovisqueux dans les solutions d'ovalbumine. . . . . C. P. 59

BUNKER J. W. M., HARRO R. S. et MOSHER L. M. Rendement relatif des longueurs d'onde de l'ultraviolet actives pour l'activation du 7-déhydrocholestérol. . . . . C. P. 32

BUNTING E. N. Voir GELLER R. F. . . . . C. P. 30

BURCHAM W. E. Voir BOWER J. C. . . . . C. P. 3

BURGOYNE J. H. Combustion des hydrocarbures aromatiques et alicycliques. IV. Cinétique de la combustion lente du benzène et de ses dérivés monoalcoylés à basse température. . . . . C. P. 25

BURGOYNE J. H., TANG T. L. et NEWITT D. M. Combustion des hydrocarbures aromatiques et alicycliques. III. Inflammation et flammes froides caractéristiques.................................. C. P. 25

BURKI F. et OSTWALT U. La détermination de la concentration en ions hydrogène dans les révélateurs photographiques et son rapport avec la vitesse de développement.................................. C. P. 92

BURNHAM H. D. et PEASE R. M. Inhibition de l'hydrogénation de l'éthylène par l'oxyde nitrique. Inhibition de la polymérisation de l'éthylène par l'oxyde nitrique.................................. C. P. 28

BURTON M. Voir TAYLOR H. A................ C. P. 27

BURTON M., RICCI J. E. et DAVIS T. W. Radicaux libres dans la pyrolyse de l'aldéhyde éthylique. C. P. 27

BUSHRA E. et JOHNSON C. H. Racémisation des composés de coordination optiquement actifs. Application de l'équation d'Arrhénius.................. C. P. 9

BUSWELL A. M., MAYCOCK R. L. et RODEBUSH W. H. L'absorption infrarouge de l'acide fluorhydrique. C. P. 11

BUSWELL A. M., DUNLOP E. C., RODEBUSH W. H. et SWARTZ J. B. Variation du spectre d'absorption ultraviolet de l'acroléine avec le temps....... C. P. 10

BUTLER J. A. V. Voir BARCLAY I. M........... C. P. 44

BYMAN L. Voir BONNELL W. S............... C. P. 37

CABANNES J. Méthode de classification des raies Raman de cristaux binaires et terbinaires........... C. P. 84

CACCIAPUOTI B. N. Voir BARRESI G............ C. P. 4

CACCIAPUOTI B. N. Voir BERNARDINI G........ C. P. 2

CADY G. H. Voir SECOY C. H................. C. P. 74

CADY W. M. Nouveau sensitomètre photographique. C. P. 33

CALCAGNI G. Catalyses phochimiques.......... C. P. 73

CAMPBELL H. C. Voir RICE O. K............... C. P. 26

CAMPBELL A. N. et CAMPBELL A. J. R. Chaleurs de dissolution, chaleurs de formation, chaleurs spécifiques et diagrammes d'équilibre de certains composés moléculaires.............................. C. P. 30

CAPDECOMME L. Sur les propriétés optiques des sulfures de fer naturels. Anomalies de la pyrite. C. P. 81

CAPRON P. C. L'isomérie nucléaire. Résultats récents et conception actuelles..................... C. P. 3

CAPRON P. C. Voir RAJAN J. B................ C. P. 3

CARPENTER D. C. Rupture de la liaison CONH par la lumière ultraviolette...................... C. P. 32

CARPENTER A. S. Voir TWISS D. F............ C. P. 60

CARSON S. C. Voir BAILEY C. R............... C. P. 11

CAUCHOIS Mlle Y. Voir HULUBEI H......... C. P. 65, 78

CENNAMO F. L'absorption spectrale de l'iode dans ses solvants principaux....................... C. P. 10

CESONI G. Voir ROLLIER M. A................ C. P. 18

CHACRAVARTI A. S. et PRASAD B. Viscosité et densité des solutions aqueuses des chlorures de baryum, de magnésium de cobalt et de nickel à 35° C.... C. P. 37

Chaleur et Industrie, 1939, 20, 461 et 501). Sur la théorie des gazogènes basée sur les lois de l'équilibre.................................. C. P. 28

CHAMIÉ Mlle C. et MARQUES B. E. Sur une propriété des radiocolloïdes.......................... C. P. 6

CHAMPETIER G. et FOEX M. Examen par diffraction des rayons X de cotons nitrés par l'acide nitrique en vapeurs.................................. C. P. 86

CHAPEK M. V. et ZHURAVEL P. V. Gonflement des colloïdes et des substances pulvérisées pendant l'adsorption de la vapeur d'eau.................... C. P. 98

CHAPMANN J. et CUTHBERTSON J. W. La résistance à la corrosion des tubes de condensateurs en bronze. II. Relations potentiel d'électrode-temps..... C. P. 50

CHAUVENET G. Vitesse d'oxydation de l'oxyde cobalteux en oxyde salin.......................... C. P. 25

CHAUVENET R. Application des mesures de tension superficielle à la détermination des combinaisons moléculaires du nitrate de zinc et de certains nitrates alcalins.................................. C. P. 14

CHEESMAN D. F. et KING A. La couche double électrique en relation avec la stabilisation des émulsions par les électrolytes............................ C. P. 63

CHILIKINA E. Voir MEDWEDEW S............ C. P. 87

CHIPMAN J. et MARSHALL S. L'équilibre
$$OFe + H_2 = Fe + OH_2$$
aux températures élevées inférieures au point de fusion du fer.............................. C. P. 29

CHORGHADE S. L. Détermination du groupe spatial du trinitro 1, 3, 5, benzène cristallisé......... C. P. 70

CHORGHADE S. L. Structure cristalline du chloranile.................................. C. P. 70

CHRISMAN C. H. JR. Voir BARR E. S........... C. P. 81

CHRISTIANSEN J. A. Diffusion intramoléculaire, théorie des quanta, calcul des constantes de vitesse monomoléculaire.............................. C. P. 20

CHUFAROV G. Voir BUJNOV N................ C. P. 84

CLARK D. Voir POWELL H. M................. C. P. 17

CLARK C. R. Voir STEARN A. E............... C. P. 28

CLARKE T. H. et STEGEMAN G. α et β monopalmitines, leur chaleur de combustion et leur chaleur spécifique à 25°.................................. C. P. 73

CLEVELAND F. F. Voir MURRAY M. J........... C. P. 81

CLEVELAND F. F., MURRAY M. J., HANEY H. H. et SHACKELFORD J. Spectres Raman d'éthers simples. C. P. 82

CLUSIUS K. et DICKEL G. Point de fusion et pression au point triple de ^{35}Cl H et de ^{37}Cl H............ C. P. 83

COCKBAIN E. G. et SCHULMAN J. H. Sur la structure des films de protéines...................... C. P. 20

COCKBAIN E. G. et SCHULMAN J. H. Interaction moléculaire dans les couches monomoléculaires : association entre les amines et les acides organiques...... C. P. 51

COELINGH M. B. Recherches optiques sur l'équilibre entre liquide et vapeur d'eau dans les systèmes capillaires.................................. C. P. 64

COHAN L. H. et HACKERMAN N. Détermination de la valeur de solutions émulsionnantes.......... C. P. 99

COHEN A. Voir TREADWELL W. D.......... C. P. 93

COHEN E. et BLEKKING J. J. A. JR. Influence de degré de division sur les constantes chimiques. Influence de la division de substances cristallisées sur la conductibilité électrique de leurs solutions saturées. C. P. 38

COHN G. et GOODEVE C. F. La photochimie de l'oxyde d'antimoine.............................. C. P. 31

COLLIANDER B. Voir HEDVALL J. A............ C. P. 96

COLVIN J. H. Voir JONES G.................. C. P. 37

CONRAD F. H., HILL E. F. et BALLMAN E. A. Points de congélation du système éthylène-glycol + métanol + eau.............................. C. P. 37

COOPER J. A. et GARNER W. E. La déshydratation des cristaux d'alun de chrome.................. C. P. 24

COPPENS L. Contribution à l'étude du mécanisme de la combustion du méthane................. C. P. 25

CORDIER M., MURGIER M. et THEODORESCO M. Préparation et spectres Raman de l'acide métatungstique. C. P. 82

COX E. G. Voir BROWN C. J.................. C. P. 85

CRANE H. R., HALPERN J. et OLESON N. L. Rayons γ du glucinium et de l'azote bombardés par deutons. C. P. 5

CRAXFORD S. R. Sur l'électrochimie des interphases simples, en particulier celles entre le mercure et les solutions d'électrolytes.................. C. P. 45

CRIST R. H. et WERTZ J. E. Cinétique de l'oxydation de H_2 sensibilisé par le bioxyde d'azote....... C. P. 22

CRITCHFIELD I. Le rôle du spin dans la théorie d'électron-positon des forces nucléaires................ C. P. 1

Comptes Rendus, Moscou, 1939, 23, 135-136. Observation des noyaux de recul lors du bombardement de l'uranium par les neutrons................... C. P. 65

CROUTTO U. Voir GRUBE S. .... C. P. 76

CRUCHAUD M. Voir BERTHOUD A. .... C. P. 32

CULLINANE N. M. et REES W. T. Relations d'isomorphisme de quelques composés organiques de constitution analogue .... C. P. 48

CURRAN S. C. et STROTHERS J. E. Bombardement de l'azote et de l'oxygène par les protons ..... C. P. 3, 77

CURTISS L. F. Détection de contaminations radioactives au moyen du compteur de Geiger et Muller ... C. P. 5

CUTHBERTSON J. W. Voir CHAPMANN J. .... C. P. 50

DACEY J. Voir MC INTOSH R. L. .... C. P. 30

DACEY J., MC INTOSH R. et MAASS O. Relation entre pression, volume et température pour l'éthylène dans la région critique .... C. P. 15

DANCKWERTS P. V. Voir BELL R. P. .... C. P. 28

DANES W. Dimensions des tubes capillaires et vitesse d'écoulement des solutions de benzopurpurine. C. P. 64

DANIELS F. et VELTMAN P. L. La décomposition du bromure d'éthyle et la théorie des collisions des réactions de premier ordre .... C. P. 21

DANKOV P. D. Théorie de l'origine et de la croissance des cristaux métalliques par réduction des solutions salines .... C. P. 68

DARKEN L. S. Voir SAXTON B. .... C. P. 39

DAVEY E. P. Sensibilisation optique et adsorption des colorants sur l'halogénure d'argent : l'état colorant adsorbé .... C. P. 33

DAVIDSON W. L. JR. Étude des protons de V, Cu, Mn et Sc bombardés par deutons .... C. P. 4

DAVIES C. B. Voir GEE G. .... C. P. 22

DAVIES M. M. Une étude de l'acide azothydrique par l'infrarouge .... C. P. 11

DAVIES M. M. Étude dans l'infrarouge de l'hydrate de chloral et des composés analogues .... C. P. 12

DAVIES C. W. Équilibre ionique dans les sels des acides dibasiques .... C. P. 40

DAVIES C. W. Voir PHILPOT J. P. miss .... C. P. 93

DAVIES C. W. Voir TOPP N. E. .... C. P. 93

DAVIS T. W. Voir BURTON M. .... C. P. 27

DAVIS T. W. Voir RICCI J. E. .... C. P. 41

DAVOUD J. C. et HINSHELWOOD C. N. Cinétique de la décomposition thermique de l'éther d'éthylique complètement deutéré .... C. P. 21

DAWIHL W. et RIX W. Sur les constantes réticulaires des carbures et nitrures de titane et de vanadium C. P. 69

DEAN R. B., GATTY O. et RIDEAL E. K. Potentiels d'adsorption. I. Théorie générale. II. Potentiels huile-eau. III. Potentiels air-eau .... C. P. 46

DEAN E. D. M. Voir HAM A. J. .... C. P. 44

DELBRÜCK M. Fluctuations statistiques dans les réactions autocatalytiques .... C. P. 87

DELÉPINE M. Sur quelques applications de l'isomorphisme .... C. P. 78

DELWAULLE M. L. et FRANÇOIS F. Étude au moyen de l'effet Raman de la constitution des solutions contenant du chlorure stanneux en présence d'un excès d'ions Cl^-. Mise en évidence et structure de l'ion stannotrichlorure .... C. P. 82

DEMING L. S. Voir BRUNAUER S. .... C. P. 97

DEMING W. T. Voir BRUNAUER S. .... C. P. 97

DEPEW H. A. et EIDE A. C. Influence de la forme des particules des pigments blancs sur l'opacité. Sulfure de zinc aciculaire sous forme de Wurtzite .... C. P. 85

DERJAGUIN B. Sur les forces répulsives entre particules colloïdales chargées et sur la théorie de la coagulation lente et de la stabilité des sols lyophobes ..... C. P. 57

DERVICHIAN D. G. Changements de phases et transformations d'ordre plus élevé dans les couches monomoléculaires .... C. P. 52

DESAI D. M. Voir PRASAD M. .... C. P. 100

DESBAILLETS J. Voir BRINER E. .... C. P. 89

DESCAMPS R. Essais polarimétriques sur le comportement de l'acide l-malique cristallisé sous l'action de la chaleur .... C. P. 9

DESLANDRES H. Application à des molécules intéressantes de l'analyse nouvelle des spectres moléculaires. Relation simple entre les fréquences d'une même molécule à l'état gazeux et à l'état liquide .... C. P. 9

DESLANDRES H. Application à des molécules intéressantes de l'analyse nouvelle des spectres moléculaires. Relation simple entre les fréquences d'une même molécule dans les états gazeux, liquide et solide. C. P. 79

DE SMET P. et SCHWARZ G. Sur un nouveau groupe de sensibilisateurs photographiques. II .... C. P. 33

DICKEL G. Voir CLUSIUS K. .... C. P. 83

DIPPY J. F. J. Voir JENKINS H. O. .... C. P. 39

DIRKSE T. P. Voir BRISCOE H. T. .... C. P. 38

DITTMAR C. Voir SHEPPARD S. E. .... C. P. 56

DIXON J. K. Coefficient d'absorption du bioxyde d'azote dans le spectre visible .... C. P. 80

DOBRY A. et OUANG C. H. Contribution à l'étude de la pression osmotique. Influence des substances chimiquement indifférentes .... C. P. 33

DOEHNER K. Voir KÜNTZEL A. .... C. P. 59

DOLE M. et SLOBOD R. L. Composition isotopique de l'oxygène dans les roches carbonatées et dans les minerais d'oxyde de fer .... C. P. 6

DOSS K. S. G. Vieillissement des surfaces de solutions. V. Calcul de la vitesse d'enrichissement activé de la benzopurpurine à la surface de ses solutions. C.P. 51

DRUGMAN J. Contribution à l'étude des mâcles et groupements des phénocristaux de feldspath et de quartz-β- .... C. P. 68

DRUMMOND D. H., TOLLMAN J. P. et RICHARDS F. L. L'effet des rayons X sur les érythrocytes ...... C. P. 5

DRYDEN I. G. C. Voir BADGER E. H. M. .... C. P. 64

DUBE G. P. Voir LEVINE S. .... C. P. 57, 58

DUBOUX M. et ROCHAT J. Étude du coefficient d'activité de l'acide chlorhydrique en solutions concentrées, additionnées ou non de chlorures et de saccharose. C. P. 93

DUBOUX M. et ROCHAT J. Rapport entre la vitesse d'inversion du saccharose et l'activité des ions hydrogène dans les solutions concentrées d'acide chlorhydrique pur ou mélangé à un chlorure .... C. P. 93

DUBRISAY R. Altération des métaux par certains acides organiques dissous dans les liquides non aqueux. C. P. 50

DUNLOP E. C. Voir BUSWELL A. M. .... C. P. 10

DURAND E. Extinction et transfert d'énergie de vibration dans le spectre de fluorescence de S_2 ..... C. P. 89

DURFEE W. H. et KERTESZ Z. I. Calcul des poids moléculaires moyens pendant la décomposition des polymères homogènes linéaires .... C. P. 66

DURHAM G. S. Voir HILL A. E. .... C. P. 90

DUTOIT P. et YACOUBYAN K. V. Poids atomique du chlore provenant de résidus industriels .... C. P. 78

DUVAL C. Voir LECOMTE J. .... C. P. 92

EDDY R. D. et MENZIES A. W. C. Solubilités de quelques composés inorganiques dans l'eau ordinaire et le deutérium .... C. P. 35

EDSALL J. T. Voir OTVOS J. W. .... C. P. 13

EFINGER I. Voir WEIBKE F. .... C. P. 75

EGAN E. P. Voir TARBUTTON G. .... C. P. 74

EIDE A. C. Voir DEPEW H. A. .... C. P. 85

EILERS H. et KORFF J. Signification du phénomène de la charge électrique pour la stabilité des dispersions hydrophobes .... C. P. 57

EISENBERG S. Voir VAN RYSSELBERGHE P. ...... C. P. 40

ELBE VON G. et LEWIS B. Mécanisme des réactions complexes. Association de H et O_2 .... C. P. 25

ELEY D. D. Sur la solubilité des gaz. I. Les gaz inertes dans l'eau. II. Une comparaison des solvants organiques avec l'eau .... C. P. 34

ELLIOTT G. A. et SUGDEN S. Cinétique des réactions d'échange. II. Bromures de n-propyle, isopropyle et isobutyle . . . . . C. P. 29
ELLIS E. L. Voir HUFFMAN H. M. . . . . C. P. 13
ELLIS J. W. et BATH J. Le spectre d'absorption de la pentaérythrite et de la dicétopipérazine dans le proche infrarouge et en lumière polarisée . . . . . C. P. 12
EMELÉUS H. J. et WELSCH A. J. E. Oxydation thermique et photochimique des silanes chlorés . . . C. P. 32
EMMETT P. H. Voir BRUNAUER S. . . . . C. P. 72
ERDEY BRUZ T. et BAJOR O. Courbes d'électrocapillarité des amalgames très dilués . . . . . C. P. 76
ERMAKOVA K. I., ERMOLAVA A. P. et NEUMANN M. B. Les flammes froide et chaude de l'éther méthylique. C. P. 79
ERMOLOVA A. P. Voir ERMAKOVA K. I. . . . . C. P. 79
ERNST E. Osmose et gonflement et leur signification biologique . . . . . C. P. 33
ERRERA J. Voir BRÜLL L. . . . . C. P. 67
ERRERA J., GASPART R. et SACK H. Bande O-H dans l'infrarouge et association . . . . . C. P. 81
ESCH U. Voir SCHNEIDER A. . . . . C. P. 96
ESCRIBANO A. Voir MOLES E. . . . . C. P. 6
ESDAKOFF V. Comportement du soufre dans le naphtalène fondu . . . . . C.P. 74
EVANS H. C. Voir MAXTED E. B. . . . . C. P. 28
EVANS M. G. et WARHURST E. Le mécanisme des réactions entre les atomes des métaux alcalins et les halogénures de méthyle et de phényle . . . . . C. P. 23
EVERETT D. H. et WYNNE-JONES W. F. V. La thermodynamique de l'équilibre acidobasique . . . . . C. P. 40
EWENS R. V. G. et LISTER M. W. La structure du fer pentacarbonyle et des hydrures des carbonyles de fer et de cobalt . . . . . C. P. 7
EYRING H. Voir GORIN E. . . . . C. P. 22
EYSTER E. H. Structure rotationnelle des bandes de l'acide hydrazoïque dans l'infrarouge photographique. C. P. 81

FAIRBROTHER F. Action chimique de la radiation γ de ^{80}Br . . . . . C. P. 5
FAIVRE R. Formation de solutions solides d'insertion au cours de la dissociation de l'oxyde d'argent. C. P. 48
FALES H. A. et SHAPIRO C. S. Propriétés thermodynamiques des substances. III. Les volumes de vapeur en fonction de la température réduite seule . . . . . C. P. 14
FALTINGS K. Recherches dans l'ultraviolet de Schuman. VIII. Décomposition photochimique de C_2H_6. C. P. 67
FAST J. D. Voir DE BOER J. H. . . . . C. P. 76
FERGUSON J. B. Voir JANIS A. A. . . . . C. P. 34
FERGUSON J. B. Voir SCHEFFER H. . . . . C. P. 40
FICQUEMONT DE A. M., WETROFF G. et MOUREU H. Sur le spectre de rayons X du pentachlorure de phosphore cristallisé . . . . . C. P. 85
FIDIAM J. E. Voir FORD T. F. . . . . C. P. 100
FINDLAY R. A. Voir MARSHALL M. J. . . . . C. P. 54
FINE P. C. Les modes normaux de vibration d'un réseau cubique centré . . . . . C. P. 16
FISCHER W., GEWEHR R. et WINGCHEN H. Propriétés thermiques des halogénures. XII. Nouvelle méthode de mesure des tensions de vapeur, des points de fusion de vapeur saturante des halogénures de scandium, thorium et celtium. XIII. Pressions de vapeur saturante des halogénures stanneux . . . . . C. P. 14
FISHER E. D. et SORUM C. H. Influence de la concentration en sol sur les valeurs de la floculation. C. P. 100
FLAMMERSFELD A. Le spectre β du Ra*E* du côté des faibles énergies . . . . . C. P. 5
FLEISCHER M. Voir FOOTE H. W. . . . . C. P. 30
FLORY P. J. Viscosités de polyesters linéaires. Une relation exacte entre la viscosité et la longueur de la chaîne . . . . . C. P. 68
FOEX M. Voir CHAMPETIER G. . . . . C. P. 86
FONTEYNE R. Spectres infrarouges et Raman des molécules polyatomiques. XI. Sulfure diméthylique $(CH_3)_2S$ . . . . . C. P. 82
FOORD S. G. Polymérisation thermique du styrène et son inhibition . . . . . C. P. 87
FOOTE H. W. et FLEISCHER M. Polyiodures solides de rubidium . . . . . C. P. 30
FOOTE H. W. et FLEISCHER M. Composés d'addition de l'iode avec les bromures et les thiocyanates alcalins. C. P. 30
FORD T. F. Voir MC BAIN J. W. . . . . C. P. 55
FORD T. F., LOOMIS A. G. et FIDIAM J. E. Comportement colloïdal des argiles en relation avec leurs éléments structuraux cristallins . . . . . C. P. 100
FORTESS F. E. Voir FREED S. . . . . C. P. 11
FOWLER W. A. et LAURITSEN C. G. Émission de paires par le fluor bombardé par protons . . . . . C. P. 3
FOWLER W. A. et LAURITSEN C. G. Radiation γ de faible énergie du lithium bombardé par protons. C. P. 5
FRANCK F. C. et JACKSON W. Pertes diélectriques dans les mélanges de polystyrènes . . . . . C. P. 9
FRANCK D. Voir BRINER E. . . . . C. P. 82
FRANÇOIS F. Voir DELWAULLE M. L. . . . . C. P. 82
FRANK-KAMENETZKY D. A. Sur la période d'induction dans les explosions thermiques . . . . . C. P. 88
FRARY S. G. Voir TARBUTTON G. . . . . C. P. 74
FRAZER J. H. et KIRKPATRICK W. J. Nouveau mécanisme de l'action d'un catalyseur pentoxyde de vanadium-silice-pyrosulfate alcalin dans l'oxydation de l'anhydride sulfureux . . . . . C. P. 72
FREED S., SUGARMAN N. et METCALF R. P. La susceptibilité magnétique du sous-fluorure d'argent. C. P. 84
FREED S., WEISSMAN S. L., FORTESS F. E. et JACOBSON H. F. Distribution entre deux configurations des ions europium dans les solutions homogènes . . . . . C. P. 11
FREYMANN M. et FREYMANN R. Spectres d'absorption des acétylacétonates de néodyme et de samarium à l'état solide; influence de l'eau de cristallisation. C. P. 80
FRICKE R. et BLASCHKE F. Énergie superficielle de l'oxyde de cadmium; chaleur de formation de l'hydroxyde de cadmium . . . . . C. P. 72
FRITZ O. Voir ROTH W. A. . . . . C. P. 72
FRÖHLICH H. Rupture diélectrique dans les cristaux ioniques . . . . . C. P. 17
FRÖHLICH H., HEITLER W. et KAHN B. Déviation de la loi de Coulomb pour un proton . . . . . C. P. 2
FRUMKIN A. L'étude de la couche double à l'interface métal-solution, par les méthodes électrocinétiques et électrochimiques . . . . . C. P. 45
FRUMKIN A. N. Voir VORSINA M. A. . . . . C. P. 76
FUDA M. Voir KATSURAI T. . . . . C. P. 56
FULLER H. Q. Voir ALMY G. M. . . . . C. P. 88
FUOSS R. M. Voir MC INTOSH R. L. . . . . C. P. 39
FUOSS R. M. Voir MEAD D. J. . . . . C. P. 75

GADDY V. L. Voir WIEBE R. . . . . C. P. 35
GALLAIS F. et VOIGT D. Étude magnéto-optique de la neutralisation . . . . . C. P. 9
GARDNER B. et SAEGER M. Effets de l'aluminium et de l'antimoine sur certaines propriétés du laiton fondu . . . . . C. P. 49
GARNER W. E. Voir COOPER J. A. . . . . C. P. 24
GARNER C. S. Voir OSBORNE D. W. . . . . C. P. 90
GARRETT H. E. Voir ROBINSON C. . . . . C. P. 38
GARRISON W. Voir ROLLEFSON G. K. . . . . C. P. 21
GASPART R. Voir ERRERA J. . . . . C. P. 81
GATTY O. Voir DEAN R. B. . . . . C. P. 46
GATTY O. et SCHULMAN J. H. Sur les membranes minces de protéines . . . . . C. P. 52

GAY L. et RAYMOND L. Tension superficielle entre une solution benzénique d'acide palmitique et une solution aqueuse d'ammoniaque. Étude tensiométrique de la neutralisation de l'ammoniaque par l'acide chlorhydrique. C. P. 36

GAY L., MÉJEAN P. et BRUNEL A. Tension superficielle entre une solution benzénique d'acide palmitique et une solution aqueuse d'orthophosphate mono-, di- ou trisodique. C. P. 34

GEE G., DAVIES C. B. et MELVILLE H. W. La polymérisation catalytique du butadiène à l'interface liquide-gaz. C. P. 22

GEGO M. Voir KISS A. C. P. 66

GEHLEN H. et GEHLEN-KELLER M. Contribution à l'étude de la thermodynamique du bioxyde de tellure et sa réaction avec le soufre. C. P. 90

GEIB K. H. Échange des ions hydrogène entre l'hydrogène sulfuré et le méthanol. C. P. 71

GEIB K. H. Voir BONHOEFFER K. F. C. P. 39

GELLER R. F. et BUNTING E. N. Le système $SiO_2—B_2O_3—OPb$. C. P. 30

GENKINA R. I. Voir POLJAKOW M. V. C. P. 25

GERMER E. U. Voir KETELAAR J. A. A. C. P. 70

GEWEHR R. Voir FISCHER W. C. P. 14

GHOSH J. C. et BANERJEE T. Le mécanisme des réactions photochimiques dans quelques colloïdes inorganiques. Influence de la lumière à différents états de polarisation circulaire. C. P. 61

GIACALONE A. Sur la tensioactivité. III et IV. Relations entre la tension superficielle, la pression interne, la tension de vapeur et la pression osmotique. C. P. 35

GIACALONE A. Sur la tensioactivité. V. Tensioactivité et pression osmotique dans les sels inorganiques. C. P. 74

GIACOMELLO G. Voir SARTORI G. C. P. 75

GIESE K. Voir HOFFMANN U. C. P. 55

GIGUIÈRE P. A. et MAASS O. Solutions solides du peroxyde d'hydrogène dans l'eau. C. P. 48

GINGRICH N. S. Diffraction des rayons X par le soufre liquide et le soufre mou. C. P. 79

GLASSTONE S. Potentiels d'oxydo-réduction et leurs applications. Revue. C. P. 43

GLEMSER O. Constantes diélectriques de quelques oxydes, hydroxydes et oxydes hydratés. C. P. 66

GLEMSER O. Fixation de l'eau dans les hydrates des bioxydes de manganèse, de titane et d'uranium. C. P. 66

GLENN H. J. Note sur l'adsorption d'ions par la pectine. C. P. 54

GLOCKLER G. et HORWITZ W. Bandes du soufre et tentative d'obtention des bandes SH. C. P. 10

GLOCKLER G. et LEADER G. R. Effet Raman du fluoro-chloro-bromo-méthane. C. P. 82

GLOCKLER G. Voir TAYLOR T. I. C. P. 6

GLOOR K. Voir BAUR E. C. P. 31

GOLDSCHMIDT B. Étude du fractionnement par cristallisation mixte à l'aide des radioéléments. C. P. 15

GOMEZ ARANDA V. Étude de la variation des constantes physiques dans les séries homologues. II. Densité. C. P. 7

GOODEVE C. F. Une théorie générale de la thixotropie et de la viscosité. C. P. 61

GOODEVE C. F. Voir ARNOLD J. E. C. P. 60

GOODEVE C. F. Voir COHN G. C. P. 31

GORDON A. R. Voir JAMES W. A. C. P. 24

GORDY W. et STANFORD S. C. Preuve spectroscopique de l'existence des liaisons hydrogène : composés SH, NH et NH_2. C. P. 10

GORDY W. Voir STANFORD S. C. C. P. 66

GORDY W. et STANFORD S. C. Preuve spectroscopique des liaisons hydrogène; comparaison des propriétés attractives des protons dans les liquides. II. C. P. 81

GORIN E., KAUZMANN W., WALTER J. et EYRING H. Réactions entre H_2 et les hydrocarbures. C. P. 22

GORING M. H., ABRAMSON H. H. et MOYER L. S. Effet de tampons phosphate sur la mobilité électrique de l'hémoglobine. C. P. 60

GORODETZKY S. Voir LEPRINCE-RINGUET L. C. P. 77

GORTNER R. A. Électrocinétique. XXIII. L'électrocinétique comme moyen d'étude de la structure moléculaire des composés organiques. C. P. 47

GOUBEAU J. et GOTT O. Les spectres Raman de quelques rhodanates et la structure du groupe rhodanique. C. P. 83

GOULD R. K. et VOSBURGH W. C. L'électrode argent-iodure d'argent. C. P. 75

GOVAERTS J. Une méthode photographique d'étude de l'absorption des rayons β par ${}^{32}_{15}P$. C. P. 78

GRAHAME D. C. Voir ROLLEFSON G. K. C. P. 27

GRAHAME D. C. et ROLLEFSON G. K. Recherches sur la photolyse de l'acétaldéhyde à haute température. C. P. 91

GRAMKE B. E. Voir HESS C. B. C. P. 34

GRAVE G. et KOCH H. W. La diffusion des gaz dans les corps solides, recherches sur l'oxyde de fer et l'alumine. C. P. 89

GREEN E. et PARKE J. P. La densité et la viscosité des solutions aqueuses de glycérol aux basses températures. C. P. 37

GREENAWALD P. B. Les applications de l'acier inoxydable. C. P. 49

GRIFFITHS F. Voir AWBERY J. H. C. P. 13

GRIMMETT L. G. et HERFORD G. V. B. Une expérience sur les effets de la radiation γ sur le charançon. C. P. 5

GRINNEL S. W. Voir KŒNIG F. O. C. P. 43

GROSSMAN A. J. Voir SMYTH C. P. C. P. 66

GRUBE S. et CROUTTO U. Polarisation du dégagement électrolytique de l'hydrogène sur des alliages de nickel au fer et au cobalt, dans les solutions alcalines. C. P. 76

GUGGENHEIM E. A. La thermodynamique des interfaces dans les systèmes à plusieurs constituants. C. P. 51

GUGGENHEIM E. V. LE HELMOLTZ. C. P. 60

GUGGENHEIMER K. M. Séries dans les niveaux d'énergie nucléaires. C. P. 1

GUILLET L. Les aciers au plomb. C. P. 48

GUILLET L. fils et PORTEVIN A. Influence de la trempe sur le module élastique de certaines catégories d'alliages. C. P. 49

GUISCA D. et POPESCU I. Étude cristallochimique de quelques composés de terres rares. C. P. 18

GUSS L. S. et KOLTHOFF I. M. Constantes d'ionisation des indicateurs acide-base dans l'éthanol. C. P. 40

GUTZETT G. et KOVALIV P. Essais de flottation sélective des minéraux constituants les sables noirs. C. P. 55

GUZMAN J. Tableau périodique des éléments chimiques. C. P. 6

GUZMAN J. et QUINTERO L. Galvanostégie avec trois électrodes de zinc et de cadmium brillants. C. P. 43

HAAYMAN P. W. Voir MERCKEL J. H. C. C. P. 62

HACKERMAN N. Voir COHAN L. H. C. P. 99

HAFSTAD L. R. Voir HEYDENBURG N. P. C. P. 2

HAGELE G. et MACHATSCHKI F. Étude radiographique de la rosslérite phosphorique $PO_4MgH.7OH_2$. C. P. 69

HAGIWARA T. Libération de neutrons dans l'explosion nucléaire de l'uranium irradié par des neutrons thermiques. C. P. 77

HAHN H. Voir JUZA R. C. P. 69

HALL G. C. Voir ADDLESTONE J. A. C. P. 30

HALLA F. et WEIL R. Étude radiographique du bore cristallisé. C. P. 68

HALPERN J. Voir CRANE H. R. C. P. 5

HAM A. J. et DEAN E. D. M. La densité de charge électrocinétique envisagée comme fonction de l'épaisseur de la couche double. C. P. 44

HAM W. R. La diffusion de l'hydrogène à travers le cuivre exempt d'oxygène.................. C. P. 49
HAM W. R. Voir SIMONS J. H.................. C. P. 49
HAMAKER H. C. L'influence de la taille des particules sur le comportement physique des systèmes colloïdaux.................................. C. P. 59
HAMAKER H. C. Formation d'un dépôt par électrophorèse.................................. C. P. 60
HAMAKER H. C. et VERWEY E. J. W. Le rôle des forces entre particules dans le dépôt par électrophorèse et dans d'autres phénomènes.................. C. P. 59
HAMMARSON A. Voir HEDVALL J. A........... C. P. 96
HANEY H. H. Voir CLEVELAND F. F........... C. P. 82
HAPPY F. Intégration de volume de dosage pour les radiations X et γ........................ C. P. 78
HARBARD E. H. et KING A. L'oxyde chromique comme adsorbant.............................. C. P. 97
HARESNAPE J. N., STEVELS J. M. et WARHURST E. La vitesse de réaction des atomes de sodium avec les dérivés polyhalogénés du méthane.......... C. P. 23
HARKINS W. D. et BOYD E. État des monocouches sur une sous-phase aqueuse.................. C. P. 97
HARMAN R. A. Hydrolyse de l'éther-sel benzoïque et des éthers-sels analogues dans divers milieux. C. P. 24
HARMAN R. A. Calculs numériques des fonctions énergétiques.............................. C. P. 29
HARRINGTON C. D. Voir BAXTER G. P......... C. P. 65
HARRIS E. J. L'explosion thermique du peroxyde diéthylique.............................. C. P. 25
HARRIS M. Voir SOOKNE A. M................ C. P. 47
HARRIS W. T. Voir KAMMER M. H............ C. P. 4
HARRO R. S. Voir BUNKER J. W. M........... C. P. 32
HARTLEY G. A. R., HENRY T. H. et WHYTLAW-GRAY R. L'erreur d'adsorption dans la détermination des densités des gaz et l'adsorption des gaz sur la silice vitreuse.............................. C. P. 54
HARTLEY G. S. Diffusion d'un électrolyte colloïdal dans le domaine de transition entre la solution simple et la solution colloïdale.......................... C. P. 61
HARTLEY G. S. Agrégats ioniques dans les solutions de composés dérivés de longues chaînes de paraffines. C. P. 61
HARTLEY G. S. et ROE J. W. Concentrations ioniques aux interfaces.............................. C. P. 45
HARVEY G. G. Diffraction des rayons X par l'éthanol. C. P. 7
HAUCKE W. Structure cristalline de $CaZn_5$ et $CaCu_5$. C. P. 69
HAUPT R. F. et TELLER F. Chaleur spécifique et problème du double minium dans le cas de NH_3.. C. P. 13
HAUSER E. A. et HIRSHON S. Comportement de solutions colloïdales avec des électrolytes........ C. P. 61
HAUSER E. A. et SCHACHMAN H. K. Détermination de la taille des particules de systèmes colloïdaux par supercentrifugation...................... C. P. 55
HAVINGA E. Voir KÖGL F..................... C. P. 96
HAWARD R. N. La croissance des cristaux dans un courant de vapeur........................ C. P. 16
HAXEL O. Énergie et parcours des particules lourdes de la rupture de l'uranium................. C. P. 3
HAYWARD C. R., ISAWA M. et THOMAS E. M. Influence de l'atmosphère ambiante sur la fusion et la coulée du cuivre.............................. C. P. 49
HAZEL F. L'acide silicique comme colloïde protecteur des sols de MnO_2........................ C. P. 58
HAZLEHURST T. H. et NEVILLE H. A. « Cybotaxis », existence de groupes structuraux liquides aux interfaces. C. P. 51
HEDVALL J. A., COLLIANDER B. et HAMMARSON A. Vitesse de dissolution de l'argent, de l'antimoine et du cadmium.............................. C. P. 96
HEGEDUS I. Voir KISS A..................... C. P. 67
HEIDER G. Construction et fonctionnement d'un électrolyseur à chlore........................ C. P. 76
HEIDT L. J. et PURVES C. L'inversion de saccharose. C. P. 71
HEITLER W. Diffusion des mésons et moments magnétiques du proton et du neutron............. C. P. 2
HEITLER W. Voir FRÖHLICH H................ C. P. 2
HELMS A. et KLEMM H. Structure cristalline des sesquioxydes de rubidium et de césium............ C. P. 68
HEMPTINNE M. DE. Voir RAJAN J. B.......... C. P. 3
HENDERSON G. M. et RULE H. G. Nouvelle méthode de séparation des composés racémiques...... C. P. 9
HENDERSON W. J. Voir BETHE H. A.......... C. P. 1
HENDRICKS S. B. et JEFFERSON M. R. Sur le polymorphisme des micas........................ C. P. 68
HENKIN H. et TAYLOR H. A. La viscosité et le diamètre moléculaire de l'azométhane................ C. P. 14
HENKIN H. et TAYLOR H. A. Réaction entre l'hydrogène atomique et l'azométhane.................. C. P. 87
HENRIQUES F. C. Voir NOYES W. A........... C. P. 32
HENRIQUES F. C. et NOYES W. A. Études photochimiques. XXX. La fluorescence du diacétyle. Quelques considérations générales concernant l'étude de la fluorescence.............................. C. P. 73
HENRY T. H. Voir HARTLEY G. A. R.......... C. P. 54
HERFORD G. V. B. Voir GRIMMETT L. G........ C. P. 5
HERITSCH H. Structure des libéthénites PO_4Cu_2OH. C. P. 68
HERMAN R. C. Voir WILLIAMS V.............. C. P. 12
HERMANNS J. J. Les potentiels de diffusion dans les mélanges électrolytiques. III............... C. P. 41
HERMANS P. H. Contribution à une théorie rationnelle concernant les diagrammes d'étirement de la cellulose hydratée en fonction de la traction avec preuves expérimentales.......................... C. P. 18
HERMANS P. H. Contribution à la connaissance de la structure fine de la cellulose hydratée. IX. Sur le rapport théorique entre l'anisotropie de gonflement et la biréfringence propre des filaments orientés. X. La chaîne de Kratky comme modèle de calcul du mécanisme de déformation des gels d'hydrate de cellulose.............................. C. P. 18
HERMANS P. H. Voir BOOYS J. DE............ C. P. 19
HERMANS P. H. et PLATZEK P. Résultats nouveaux concernant la relation entre le gonflement anisotrope et le mécanisme de la déformation dans les gels d'hydrate de cellulose........................ C. P. 62
HERMANS J. J. Effets de relaxation dans la couche double. Cataphorèse. Constante diélectrique.. C. P. 44
HERZFELD K. F. Voir RICE E. O.............. C. P. 21
HESS C. B. et GRAMKEE B. E. Chaleurs spécifiques de quelques solutions aqueuses de ClNa et ClK à diverses températures. I................... C. P. 34
HESS K., PHILIPOFF W. et KIESSIG H. Recherches viscosimétriques, densimétriques et radiographiques sur les solutions de savons................... C. P. 61
HEYDENBURG N. P. et ROBERTS R. B. Diffusion deuton-deuton, proton-hélion et deuton-hélion...... C. P. 2
HEYDENBURG N. P., HAFSTAD L. R. et TUVE M. A. La diffusion des protons par les protons. III.. C. P. 2
HICKLING A. Études sur la polarisation des électrodes. VI. Investigation de la vitesse de croissance des potentiels de polarisation................. C. P. 42
HIGASI K. et UYEO S. La configuration moléculaire de l'oxyde de phényle démontrée par les données sur les moments dipolaires...................... C. P. 78
HIGKLING A. Voir BRUCE J. H............... C. P. 17
HILBERRY N. VAN. Voir ROSSI B.............. C. P. 1
HILL A. E., DURHAM G. S. et RICCI J. E. Systèmes ternaires. XXV. Solutions solides de quelques picromérites à 25°.......................... C. P. 90
HILL A. E., SMITH N. C. et RICCI J. E. Systèmes ternaires. XXIV. Quelques solutions solides d'aluns à 25°.............................. C. P. 30
HILL E. F. Voir CONRAD F. H.............. C. P. 37
HILLER J. E. Structure cristalline de la vallerite. C. P. 68

HINSHELWOOD C. N. Voir DAVOUD J. C .... C. P. 21

HINSHELWOOD C. N. Voir SMITH R. E......... C. P. 22

HIRSCHBOLD WITTNER F. Voir HÖNIGSCHMID O. C. P. 65

HIRSCHFELDER J. O. et WIGNER E. Quelques considérations de mécanique quantique dans la théorie des réactions impliquant une énergie d'activation. C. P. 20

HIRSHON S. Voir HAUSER E. A.............. C. P. 61

HIRST H. La recristallisation des alliages de plomb à faible teneur en métal allié après travail intense... C. P. 48

HIRST J. P. H. Voir BELL R. P.. .... C. P. 28

HO T. et SAWADA H. Structure cristalline de la tellurite TeO_2.................................. C. P. 68

HOAG J. B. Voir ROSSI B.................. C. P. 1

HOBBS M. E. Note sur l'effet de solvant dans les mesures de moments dipolaires.................. C. P. 8

HOCHBERG S. Voir LA MER V. K............. C. P. 72

HOFFMANN U. et GIESE K. Substitution de cathions dans les minéraux argileux .... C. P. 55

HOFSTADTER R. Voir WILLIAMS V............ C. P. 12

HOISINGTON L. E. Voir BREIT G............. C. P. 3

HOLLECK L. Particularités des courbes courant-tension de solutions de sels d'europium et structure de ces solutions .... C. P. 76

HOLLOWAY M. G. et MOORE B. L. Désintégration de ^{14}N et de ^{15}N produite par bombardement de deutons. C. P. 3

HOMÈS G. A. Sur le mécanisme structural du comportement des métaux aux températures élevées .. C. P. 48

HÖNIGSCHMID O. et HIRSCHBOLD-WITTNER F. La masse atomique de l'holmium.............. C. P. 65

HOOK A. VAN. Sursaturation et formation d'anneaux de Liesegang. III...................... C. P. 16

HORIUTI J. Sur le mécanisme du fonctionnement de l'électrode à hydrogène................... C. P. 94

HORWITZ W. Voir GLOCKLER G.............. C. P. 10

HOUCK R. C. Voir SHEPPARD S. E............ C. P. 56

HOVORKA F., LANKELMA H. P. et SCHNEIDER I. Propriétés thermodynamiques des alcools hexyliques. IV. Le méthyl-3-pentanol-1 et les méthyl-2-pentanol-5. C. P. 68

HUFFMAN H. M. Données thermiques. XII. Les chaleurs de combustion de l'urée et du carbonate de guanidine et leur énergie libre, étalon de formation..... C. P. 73

HUFFMAN H. M., ELLIS E. L. et BORSOOK H. Données thermiques. XI. Les capacités calorifiques et les entropies du carbonate de guanidine, du chlorhydrate de l'acide glutamique, du dichlorhydrate d'ornithine, de l'acide *d*-lactique et de l'acide *l* lactique... C. P. 13

HUGHES E. W. Structure cristalline de la dicyandiamide. C. P. 70

HUGGINS M. L. Entropie des composés à longue chaîne à l'état gazeux.......................... C. P. 90

HULUBEI H. et CAUCHOIS Mlle Y. Sur un élément durable de numéro atomique 84............ C. P. 65

HULUBEI H. et CAUCHOIS Mlle Y. Les spectres d'absorption K du gallium, du germanium, de l'arsenic et du séléniure; influence de l'état chimique....... C. P. 78

HUME-ROTHERY W. et RAYNOR G. V. L'équilibre et les espacements des réseaux du système magnésium-cadmium............................... C. P. 47

HURD C. B. et PATON H. W. Études sur les gels d'acide silicique. IX. Influence du pH sur le temps de sédimentation.............................. C. P. 100

HUTCHINSON I. W. jr. Voir LITKENHONS E. E... C. P. 38

HUTTIG G. F. États intermédiaires dans les transformations polymorphes et effet catalytique des gaz étrangers sur ces processus.................... C. P. 72

HUTTIG G. F. et KAPPEL M. Cinétique de la dissociation thermique de CO_3Cu.................... C. P. 70

IIJIMA S. I. Sur l'adsorption de l'azote par le nickel réduit.................................. C. P. 97

IIJIMA S. I. Sur l'adsorption de l'hydrogène par le nickel empoisonné............................ C. P 97

IMRE L. Investigations de cinétique radioactive sur la surface active des poudres cristallines. II.... C. P. 25

IMRE H. Nouveaux procédés pour déterminer au moyen de la radioactivité, l'adsorption d'ions sur des surfaces cristallines............................. C. P. 54

INDOVINA P. Tension superficielle de OD_2 et des mélanges de OD_2 — OH_2......................... C. P. 67

INDOVINA R. Conductibilité des solutions de quelques électrolytes dans l'eau lourde............. C. P. 75

IONESCO V. T. Voir BALANESCO G............ C. P. 54

IONESCO-MATIU A. et MAIOBOVICI C. La préparation des charbons actifs à partir des noyaux de fruits. I. C. P. 53

ISAWA M. Voir HAYWARD C. R............... C. P. 49

ISEMURA T. Recherches sur l'onctuosité des liquides. VII. Détermination des coefficients de frottement statique des esters, cétone et de la glycérine. VIII. Détermination des coefficients de frottement statique pour les surfaces d'argent..................... C. P. 96

ISEMURA T. Recherches sur les précipités rythmiques. C. P. 98

IWANTCHEWA E. Morphologie des pigments. VII. Étude du minium................................ C. P. 70

IWASE E. Études sur la luminescence cathodique de composés solides minéraux contenant du manganèse................................ C. P 88

JACKSON W. Voir FRANCK F. C.............. C. P. 9

JACOBS J. P. Voir BRINER E................. C. P. 89

JACOBSON H. F. Voir FREED S............... C. P. 11

JACOPETTI M. M. Recherches sur la conductibilité des solutions de chlorure de potassium.......... C. P. 38

JAMES W. A. et GORDON A. R. La variation de la constante différentielle de diffusion de l'acide chlorhydrique avec la température................ C. P. 24

JAMES T. H. Les conditions de surface des halogénures d'argent et leur vitesse de réaction. I. Vitesse de réduction du chlorure d'argent précipité..... C. P. 24

JAMES T. H. Conditions de surface des halogénures d'argent et vitesse de réaction. II. Réduction du chlorure d'argent granuleux. III. Réduction du chlorure d'argent par l'hydrazine.................. C. P. 71

JANIS A. A. et FERGUSON J. B. Solutions de chlorure de sodium comme étalon isobarique........... C. P. 34

JANIS A. A. Voir SCHEFFER H................ C. P. 40

JANTOVSKY S. A., KRAVETZ B. A. et SOKOLIK A. S. Inflammation spontanée des mélanges hexane-air. C. P. 88

JARGENSEN H. L'électrode de quinhydrone donne-t-elle des valeurs de pH erronées dans la détermination du pH des jus de fruits................... C. P. 76

JEFFERSON M. R. Voir HENDRICKS S. B....... C. P. 68

JENKINS H. O. Dégénérescence et constantes de dissociation................................ C. P. 39

JENKINS H. O. et DIPPY J. F. J. La force anormale de l'acide *n*-butyrique........................ C. P. 39

JENKINS J. O. Relation entre les potentiels électrostatiques et les vitesses de réaction .... C P 23

JENNINGS F. B Voir SMYTH C. P............ C. P. 66

JENNY H. et OVERSTREET R. Surface de migration des ions et contact d'échange.................. C. P. 61

JENSEN H. Interprétation physique des rayons ioniques des cristaux.......................... C. P. 68

JOFA S. A. Surtension d'une cathode de mercure dans les solutions acides concentrées. I. Acides chlorhydriques et bromhydriques........................ C. P. 94

JOHNSON C. A. Voir BOOMER E. H........... C. P. 29

JOHNSON C. H. Voir BUSHRA E............... C. P. 9

JOHNSON P. et MOELWYN-HUGHES E. A. Cinétique de la décarboxylation en solution.............. C P 24

JOHNSTON H. P. Voir STEARN A. E........... C. P. 28

JOLY M. Viscosité des couches superficielles de protéines. C. P. 52

JONES F. E. Le système quaternaire $OCa—O_3Al_2—SO_4Ca—OH_2$ à 25°C....... C. P. 30

JONES G. et COLVIN J. H. Viscosité de solutions d'électrolytes en fonction de la concentration. VII. Nitrate d'argent, sulfate de potassium et chromate de potassium....... C. P. 37

JONES G. et STAUFFER R. E. Viscosité de solutions d'électrolytes en fonction de la concentration. VI. Bromure de potassium et chlorure de lanthane. C. P 37

JORIS G. G. et TAYLOR H. L. Réactions d'échange entre les isotopes de l'azote sur les surfaces de fer ou de tungstène....... C. P. 28

JUNGERS J. C. et YEDDANAPALLI L. M. La polymérisation de l'éthylène par des radicaux alcoyles... C. P. 22

JUSA W. A. Voir ROJTER W. A....... C. P. 94

JUZA R. et HAHN H. Sur les nitrures de cuivre, de zinc, de cadmium, de gallium, d'indium et de germanium. C. P. 69

JUZA R. et HAHN H. Sur les structures cristallines de N_2Zn_3, N_2Cd_3 et N_4Ge_3....... C. P. 69

JUZA R. et LANGHEIM R. La sorption de l'oxygène par le charbon actif étudiée à l'aide des mesures magnétiques....... C. P. 97

KAHN B. Voir FRÖHLICH H....... C. P. 2

KALAUCH K. Voir MANEGOLD E....... C. P. 64

KAMERMANS M. A. Structure cristalline du bromure de strontium....... C. P 69

KAMMER M. H. et HARRIS W. T. Recherche de rayons γ retardés et d'un rayonnement β_1 dans la réaction deuton-deuton....... C. P. 4

KANAMARU K. Sur le processus de vieillissement de la nitrocellulose dans des milieux variés....... C. P. 19

KANAMARU K. Voir TAKADA T....... C. P. 47

KANAMARU K., KOBAYASI T. et SEKI M. Sur les propriétés lyophiles de la cellulose et de ses dérivés. V. Le nombre de charges de surface suivant l'âge de la viscose....... C. P. 60

KAPPEL M. Voir HUTTIG G. F....... C. P. 70

KARPEN V. La pile à gaz; mécanisme de l'électrolyse de l'eau; polarisation des piles....... C. P. 43

KARPEN V. Les piles de concentration à électrons et la mesure du pH....... C. P. 43

KARPEN V. Sur l'attaque des métaux....... C. P. 50

KAST W. et STUART H. A. La structure moléculaire des liquides par l'étude de modèles....... C. P. 6

KASTLER A. Voir BENEL H....... C. P. 83

KATSURAI T. et FUDA M. Sur quelques gels minéraux préparés par trituration de sels hydratés solides. C. P. 56

KAUFFMANN H. La règle de Burton pour les hydrosols positifs. I. Généralités et préparations....... C. P. 99

KAUKO Y. et KNAPBERG L. Électrode d'antimoine. C. P. 75

KAUZMANN W. Voir GORIN E....... C. P. 22

KAWAKITA K. Sur la chimisorption de l'anhydride carbonique par le fer réduit. III. Considérations thermodynamiques sur la chimisorption....... C. P. 87

KEGELES G. Voir AKERLOF G....... C. P. 41

KEIM C. P. Voir WASHBURN E. R....... C. P. 96

KELLEY K. K. Chaleurs spécifiques aux basses températures de l'oxyde de tantale et du carbure de tantale. C. P. 29

KELLEY W. M. Voir BAXTER G. P....... C. P. 65

KENNEDY J. W., SEABORG G. T. et SEGRÉ E. L'isomérie nucléaire du zinc....... C. P. 4

KENNEKER A. et BILTZ W. Chaleur de formation du sulfure de manganèse vert et du chlorure de manganèse anhydre....... C. P. 72

KENNY C. L. Voir O'BRIEN S. J....... C. P. 73

KENYON W. O. Voir MURRAY T. E....... C. P. 71

KERTESZ Z. I. Voir DURFEE W. H....... C. P. 66

KERWICK R. A. Observations à la surface de séparation mobile dans l'électrophorèse par la méthode de Lamm....... C. P. 46

KATELAAR J. A. A. Arrangements dans les cristaux mixtes....... C. P. 16

KETELAAR J. A. A. et GERMER E. U. Structure cristalline du sulfure de thallium....... C. P. 70

KETELAAR J. A. A. et VRIÈS T. A. DE. La structure cristalline du chlorure de tétraphosphonitrile $Cl_8P_4N_4$. C. P. 17

KETELAAR J. A. A., T'HAART U. H., MOEREL M. et POLDER D. Structure cristalline du séléniure de thallium SeTl....... C. P. 70

KEYES H. B. Voir BONNELL W. S....... C. P. 37

KHARITON J. B. et RDULTOVSKAYA E. V. Transmission de la détonation des gaz aux explosifs....... C. P. 72

KHLOPIN V. G. et PASWICK KHLOPIN M. A. La rupture du noyau d'uranium sous l'action des neutrons et le problème de l'existence des transuraniens.... C. P. 65

KHLOPIN V. G., PASWICK KHLOPIN M. A. et VOLKOV N. F. Nouveau mode de rupture du noyau d'uranium. C. P. 65

KIESSIG H. Voir HESS K....... C. P. 61

KILPATRICK M. Cinétique de la neutralisation.. C. 6. 71

KIMBALL G. E. Valence dirigée....... C. P. 78

KIMBALL G. E. Vitesses absolues des réactions hétérogènes. II. Réactions d'électrodes....... C. P. 87

KIMURA M. et AKUTU J. Sur la réflexion des neutrons lents par les cristaux....... C. P. 84

KING A. Voir CHEESMAN D. F....... C. P. 63

KING A. Voir HARBARD E. H....... C. P. 97

KING A. et WRZESZINSKI G. W. L'influence des électrolytes sur le type d'une émulsion et sur sa stabilité....... C. P. 64

KING C. V. Décomposition catalytique de l'ion azodicarbonate....... C. P. 27

KINZER G. D. Voir ALMY G. M....... C. P. 88

KIRBY-SMITH J. S. et BONNER L. G. Le spectre Raman de substances gazeuses. I. Appareil et spectre de la méthylamine....... C. P. 13

KIRKPATRICK W. J. Voir FRAZER J. H....... C. P. 72

KIRKWOOD J. G. Sur les changements de phase provoqués dans les cristaux par rotation moléculaire limitée....... C. P. 84

KIRKWOOD J. O. Voir BETHE H. A....... C. P. 48

KISS A. et GEGO M. Sur la détermination des masses ioniques par dialyse....... C. P. 66

KISS A., ABRAHAM J. et HEGEDUS I. Sur les spectres d'absorption lumineuse des complexes ferriques. C. P. 67

KISTIAKOWSKY G. B. et RANSOM W. W. La polymérisation du butadiène gazeux....... C. P. 22

KITAGAWA T. Spectre d'émission de la flamme oxhydrique et son mécanisme de réaction. I. Formation de molécules d'eau activées aux états vibratoires les plus élevés....... C. P. 88

KIYAMA R. La décomposition de l'ammoniac par le catalyseur à base de fer mélangé à O_3Al_2 et OK_2. C. P. 86

KLEMM H. Voir HELMS A....... C. P. 68

KLEMM W. Sur le diamagnétisme des ions semblables aux atomes de gaz rares....... C. P. 78

KLEMM W. Voir STÖHR H....... C. P. 76

KLIMENKOV V. Voir MEDWEDEW S....... C. P. 87

KLUDZYNSKI L. et KLEMM. Contribution à la connaissance du tannage minéral, en particulier par des composés du cobalt....... C. P. 57

KNAPBERG L. Voir KAUKO Y....... C. P. 75

KNAUER H. Voir SIMON A....... C. P. 67

KOBAYASI M. Voir KANAMARU K....... C. P. 60

KOBAYASI M. et SATÖ T. Note sur la production de mesons par le passage de protons ou neutrons rapides à travers la matière....... C. P. 77

Kobayashi M. Voir Tsuchida R. . . . . C. P. 78

Kobayasi M. et Utiyama R. Note sur la création de paires de mesons par les rayons X et sur l'effet de « Bremsstrahlung » de mesons dans le champ nucléaire. C. P. 77

Kobe K. A. et Strong J. P. jr. Les systèmes ternaires : éthylène-glycol-CO_3K_2—OH_2 et dioxane CO_3K_2—OH_2. C. P. 30

Kobosev N. I. Voir Monblanova W. W. . . . . . . C. P. 26

Koch J. Voir Boström K. J. . . . . C. P. 3

Koch H. W. Voir Grave G. . . . . C. P. 89

Kodama S. Voir Matsumura S. . . . . C. P. 98

Koenig F. O. et Grinnel S. W. Théorie des piles galvaniques soumises à un champ de force. I. Champ de gravitation. . . . . C. P. 43

Koern V. Le système binaire argent-tellure . . . C. P. 48

Koffmann K. Ordre de grandeur et mode de détermination de la différence de potentiel durant la centrifugation de matières colloïdales. . . . . C. P. 55

Kögl F. et Havinga E. Préparation de films monomoléculaires. I. . . . . C. P. 96

Kohlrausch K. W. F. et Seka R. Effet Raman et problèmes de constitutions (méthyle-1 et 2 benzotriazol et indazol). . . . . C. P. 83

Komar A. Voir Bujaov M. . . . . C. P. 84

Kolarow N. Voir Balarew D. . . . . C. P. 63

Kolthoff I. M. Voir Guss L. S. . . . . C. P. 40

Kolthoff I. M. Voir Lingane J. J. . . . . C. P. 42

Könneker A. et Biltz W. Chaleur de formation du sulfure manganeux vert et du chlorure manganeux anhydre. . . . . C. P. 29

Kondo Y. et Toyama O. Oxydation à haute température de l'oxyde de carbone catalysée par une surface de quartz. . . . . C. P. 86

Korff J. Voir Eilers H. C. P. 57

Korneieva A. V. et Poljakow M. V. Cinétique de l'oxydation lente de CO. . . . . C. P. 22

Kovaliv P. Voir Gutzett G. . . . . C. P. 55

Krahl M. E. Effet de la variation de la force ionique et de la température sur les constantes de dissociation apparentes de trente acides barbituriques substitués. C. P. 40

Krasny-Ergen W. Séparation des isotopes de l'uranium. . . . . C. P. 78

Kratky O. et Platzek P. Sur la structure micellaire et les processus de déformation dans les matières fibreuses. VIII. Nouvelles recherches optiques sur les filaments de cellulose hydratée et les films d'acétylcellulose. . . . . C. P. 18

Kravetz B. A. Voir Jantovsky S. A. . . . . C. P. 88

Krishnan K. S. Chaleur électronique spécifique du graphite. . . . . C. P. 13

Krishnan K. S. et Banerjee S. Étude magnétique de la braunite, SiO_3Mn, $3O_3Mn_2$. . . . . C. P. 70

Krishnan R. S. et Banks T. E. Un nouveau type de désintégration produite par les deutérons . . . . C. P. 77

Krossman J. Voir Lachs H. . . . . C. P. 19

Krüger H. E. Voir Philippoff W. . . . . C. P. 37

Kruyt H. R. et Overbeek J. T. G. Théorie de la couche double. Mémoire préliminaire. . . . . C. P. 43

Kubaschewski O. et Walter A. Sur la calorimétrie des alliages aux températures élevées. . . . . C. P. 72

Kubo T. Recherches sur la transformation de la cellulose hydratée en cellulose naturelle. IV. Expériences faites sur les alcalicelluloses . . . . C. P. 19

Kuhn W. Constellation moléculaire et orientation des cristallites comme cause de l'élasticité propre au caoutchouc . . . . C. P. 19

Kumler W. D. Dessins formés par de fines couches de graisses ou liquides visqueux. . . . . C. P. 51

Küntzel A. et Doehner K. Recherches sur la formation d'empois d'amidon. V. Détermination quantitative de la chaleur mise en jeu durant la formation d'empois. . . . . C. P. 59

Künzler H. Voir Baur E. . . . . C. P. 31

Kuroya H. Voir Tsuchida R. . . . . C. P. 78

Kynch G. J., Lloyd E. H. et Penney W. G. Calculs sur les énergies des hydrocarbures . . . . C. P. 90

Labout J. W. A. Voir Saal R. N. J. . . . . C. P. 56

Lacey W. N. Voir Sage B. H. . . . . C. P. 37

Lachs H., Krossman J. et Zurawicki J. Hétérogénéité dans les différentes sortes de cellulose . . . . C. P. 19

Lamb A. B. et Roper E. E. Les tensions de vapeur de certains hydrocarbures non saturés. . . . . . . C. P. 15

La Mer V. K. Voir Brescia F. . . . . C. P. 23, 39

La Mer V. K. et Brescia F. Effets électrostatiques sur les constantes d'ionisation . . . . C. P. 39

La Mer V. K. et Höchberg S. Échange de l'hydrogène et du deutérium entre la nitramide et l'eau . . . C. P. 72

Landsberg V. de. Du calcul des pressions de vapeur des mélanges liquides binaires . . . . C. P. 37

Lange E. Sur l'annotation dans les questions de thermodynamique chimique. . . . . C. P. 29

Langer L. M., Mitchell A. C. G. et Mc Daniel P. W. Coïncidences entre les rayons β et γ du ^{24}Na . . . C. P. 5

Langheim R. Voir Juza R. . . . . C. P. 97

Lankelma H. P. Voir Hovorka F. . . . . C. P. 68

Larson W. D. L'électrode au bromure mercureux. C. P. 42

Lashakov L. M. Calculs de l'équilibre $2H_2 + CO \rightleftharpoons CH_3OH$. C. P. 89

Lauritsen C. C. Voir Fowler W. A. . . . . . . C. P. 3, 5

Lauritsen T. Voir Boström K. J. . . . . C. P. 3

Lawrence A. S. C. Peptisation et formation des complexes dans les solutions non aqueuses de savons. C. P. 58

Leader G. R. Voir Glockler G. . . . . C. P. 82

Lechner K. Voir Benrath A. . . . . C. P. 91

Lecomte J. Spectres d'absorption infrarouge de diacides aliphatiques. . . . . C. P. 80

Lecomte J. et Duval C. Orientation des molécules à longue chaîne par des radiations infrarouges. . C. P. 92

Lecomte J. Voir Lorillard S. . . . . C. P. 80

Lecomte J. Voir Tuot M. . . . . C. P. 80

Lecomte J. Voir Volkringer H. . . . . C. P. 82

Lecomte du Nouy P. Sur quelques faits nouveaux concernant l'équilibre superficiel de solutions complexes . . . . C. P. 36

Lee E. Voir Wu C. K. . . . . C. P. 7

Lee E. et Wu C. K. Spectres d'absorption infrarouges de AsH_3, AsD_3 et PD_3. C. P. 11

Lehrman A. Voir Poppick I. . . . . C. P. 68

Leopold A. Détermination de l'évolution thermique des réactions à température élevée et haute pression. . . . . C. P. 70

Leprince-Ringuet L., Gorodetzky S., Nageotte E. et Richard-Foy R. Mesure de la masse d'un mésoton par choc élastique. . . . . C. P. 77

Lesutjewa A. A. Valeur de l'énergie d'activation des sels ioniques . . . . C. P. 87

Levine S. Sur l'interaction de deux particules colloïdales, en faisant usage de l'équation complète de Debye-Hückel. . . . . C. P. 42

Levine S. et Dube G. P. Stabilité des sols hydrophobes. Application de l'énergie mutuelle de deux particules. C. P. 57

Levine S. et Dube G. P. Interaction entre deux particules colloïdales hydrophobes, déduite de la théorie approchée de Debye-Hückel. I. Propriétés générales. C. P. 58

Lewis B. Voir Elbe G. von. . . . . C. P. 25

Lewis H. H. Voir Mc Bain J. W. . . . . C. P. 55

Lewis G. L. Voir Smyth C. P. . . . . C. P. 8, 66, 74

Libby W. F. Voir Randall M. . . . . C. P. 40

Liesegang R. E. Précipitation dans les gelées en forme de spirales .... C. P. 16

Lind S. C. Activation chimique par ionisation gazeuse. C. P. 27

Lineken E. E. et Wilkinson J. A. La conductance de solutions dans l'hydrogène sulfuré liquide de chlorures d'ammonium substitués par des radicaux organiques. C. P. 38

Lingane J. J. Influence d'une résistance extérieure dans le circuit de pile sur les maxima dans les courbes polarographiques courant-voltage .... C. P. 75

Lingane J. J. et Kolthoff I. M. Étude polarographique de la réduction de l'ion chromate au moyen de l'électrode à goutte de mercure .... C. P. 42

Linnett J. W. Calcul des constantes de force dans quelques composés méthylés .... C. P. 90

Lister M. W. Voir Ewens R. V. G .... C. P. 7

Litkenhons E. E., Arsdale J. D. van et Hutchinson I. W. jr. Propriétés physiques du système ternaire alcool butylique-acétate d'éthyle-toluène..... C. P. 38

Livingston R. Oxydation photochimique de l'acide oxalique sensibilisé par l'ion ferrique .... C. P. 32

Llyod E. H. Voir Kynch G. J .... C. P. 90

Logan K. H. Recherches sur la corrosion par les sols. Matériaux résistants et essais spéciaux....... C. P. 50

Loiseleur J. Sur la formation du miroir argentique. C. P. 52

Longtin B. Voir Randall M .... C. P. 33, 40

Lonsdale K. et Smith H. Structure cristalline du cyclohexane à 180° C .... C. P. 18

Loomis A. G. Voir Ford T. F .... C. P. 100

Lopez de Azcona J. M. Age géologique maximum et quelques conséquences de l'hypothèse de Wilkins. II. Radioactivité β du Lu^{175} et sensibilité spectrochimique .... C. P. 5

Lorillard S. et Lecomte J. Spectres d'absorption infrarouge de carbures à poids moléculaire élevé... C. P. 80

Lorillard S. Voir Tuot M .... C. P. 80

Lotmar W. Dépendance entre le degré (facteur) de dépolarisation des particules dans l'irradiation des colloïdes .... C. P. 62

Lotmar W. Diffusion de la lumière dans les solutions à grosses molécules .... C. P. 62

Lundstedt O. W. Voir Baxter G. P .... C. P. 65

Maass O. Voir Dacey J .... C. P. 15

Maass O. Voir Giguière P. A .... C. P. 48

Maass O. Voir Mc Intosh R. L .... C. P. 30

Maass O. Voir Mason S. G .... C. P. 83

Maass O. Voir Naldrett S. N .... C. P. 83

Maass O. Voir Ross A. S .... C. P. 6

Mc Bain M. E. et Perry L. H. Courbes de tension superficielle avec un minimum en solution diluée dans les hydrocarbures purs .... C. P. 36

Mc Bain J. W. Électrolytes colloïdaux......... C. P. 98

Mc Bain J. W. et Ford T. F. Quelques propriétés de la fibre de palmitate de sodium; étude au moyen de la centrifugeuse .... C. P. 55

Mc Bain J. W. et Lewis H. H. L'ultracentrifugeur le plus simple à enregistrement photographique. C. P. 55

Mc Bain J. W. et Spencer W. N. Étude de solutions d'acide hydrocinnamique et d'acide laurylsulfonique avec la balance à film .... C. P. 36

Mc Bain J. W. et Wood L. A. L'adsorption de l'acide lauryl-sulfonique à la surface de sa solution aqueuse et le théorème de Gibbs .... C. P. 53

Mc Bain J. W., Vinograd J. R. et Wilson D. A. Observations de tension superficielle à l'aide du godet de P.L.A.W.M .... C. P. 36

Mc Crumpf. Détermination du pH de l'eau..... C. P. 76

Mc Cullough J. D. Distance brome-brome dans les dibromures des stilènes *cis* et *trans* .... C. P. 7

Mc Daniel P. W. Voir Langer L. M .... C. P. 5

Mc Donnell D. Symétrie de la phosphosidérite. C. P. 68

Mc Gillavry C. H. Voir Verwel H. J .... C. P. 70

Machatschki F. Voir Hagele G .... C. P. 69

Mc Intosh R. L. Voir Dacey J .... C. P. 15

Mc Intosh R. L., Dacey J. R. et Maass O. Effet de la compression sur les systèmes homogènes éthylène et air-éthylène dans la région critique .... C. P. 30

Mc Intosh R. L., Mead D. J. et Fuoss R. M. La conductance de quelques sels dans le chlorobenzène à 25° .... C. P. 39

Maciuc G. Sur les propriétés électriques et photoélectriques des couches très minces de potassium sur verre .... C. P. 52

Mc Millan E. et Salisbury W. W. Une source à arc d'un modèle modifié pour le cyclotron .... C. P. 5

Mahla E. M. Détermination des forces internes dans les dépôts électrolytiques de cuivre par les rayons X. C. P. 43

Maier C. G. La séparation des gaz par diffusion. C. P. 6

Maiobovici C. Voir Ionesco-Matiu A .... C. P. 53

Manegold E. et Kalauch K. Systèmes capillaires. XXII. Altération de la neutralité au contact de membranes traversées par le courant électrique. C. P. 64

Marei F. Étude des polymères. IV. Détermination des constantes de polymérisation .... C. P. 87

Marques B. E. Voir Chamié Mlle C .... C. P. 6

Marsh L. R. Voir Addlestone J. A .... C. P. 30

Marshall J. Voir Du Bridge L. A .... C. P. 4

Marshall M. J. et Findlay R. A. Pression d'équilibre de l'oxygène absorbé sur charbon de bois activé. C. P. 54

Marshall S. Voir Chipman J .... C. P. 29

Marshall J. S. Les radiations β de l'uranium X_1 et de l'uranium X_2 .... C. P. 4

Mason W. A. et Shutt W. J. Capacité diélectrique des électrolytes dans des mélanges de solvants; association d'ions dans des solutions de sulfate de magnésium .... C. P. 41

Mason S. G., Naldrett S. N. et Maass O. Étude de la coexistence des états d'agrégation liquide et gazeux dans la région de la température critique. Éthane. C. P. 83

Massignon D. Voir Mathieu J. P .... C. P. 82, 83

Mathieu M. et Stora C. Étude aux rayons X des esters de l'acide polymétallurique .... C. P. 7

Mathieu J. P. Recherches sur les complexes de Werner. Spectres Raman de complexes tétracoordinés et hexacoordinés. II. Ammines, discussion générale.. C. P. 12

Mathieu J. P. et Massignon D. Spectre de vibration et structure de la molécule de tétranitrométhane. C. P. 82

Mathieu J. P. et Massignon D. Spectres de vibration et tautomérie des dérivés nitrés aliphatiques. C. P. 83

Matsumoto T. Voir Saegusa H .... C. P. 85

Matsumura S., Tarama K. et Kodama S. La synthèse de l'essence et l'adsorption chimiquement active de H_2, CO, CO_2 et OH_2 par le cobalt et le fer.. C. P. 98

Mattson S. et Wiklander L. La couche double amphotère et le double échange ionique dans les sols. C. P. 56

Maxted E. B. et Evans H. C. Influence relative des inhibiteurs sur l'adsorption et sur l'activité catalytique. II .... C. P. 28

Maycock R. L. Voir Buswell A. M .... C. P. 11

Mead D. J. et Fuoss R. M. Interdépendance de la conductance et de la force du champ. II. Bromure de tétrabutylammonium dans l'éther diphénylique à 50° .... C. P. 75

Mead D. J. Voir Mc Intosh R. L .... C. P. 39

Medwedew S., Chilikina E. et Klimenkov V. Polymérisation du chloroprène. I. Influence de l'hydroperoxyde de tétraline sur la cinétique de la polymérisation du chloroprène en phase condensée.. C. P. 87

Méjean P. Voir Gay L .... C. P. 34

MELDRUM F. R. Décomposition thermique de l'iodure d'azote. Chaleur de formation de l'iodure d'azote. C. P. 21

MELMOTH F. A. Le four électrique pour la fusion de l'acier.................................. C. P. 47

MELVILLE H. W. Voir BIRSE E. A. B...... C. P. 26, 31

MELVILLE H. W. Voir GEE G................. C. P. 22

MENZIES A. W. C. Voir EDDY R. D........... C. P. 35

MERCKEL J. H. C. et HAAYMAN P. W. Influence des sels sur le point de fusion des gels de gélatine..... C. P. 62

MERZLINE R. Étude de l'équilibre dans le système pipéridine-phénol-eau.......................... C. P. 74

MESSERLY G. H. et ASTON J. G. Capacité calorifique et entropie, chaleurs de fusion et de vaporisation, tension de vapeur du chlorure de méthyle........... C. P. 29

METCALF R. P. Voir FREED S................. C. P. 84

MICHAUD F. Réactions élastiques des gels...... C. P. 62

MICHNEWITSCH G. L. et OWTCHINIKOWA E. N. Sur la désactivation des effets de surface ayant lieu pendant la cristallisation d'un liquide organique refroidi en couches minces. I......................... C. P. 83

MIESCHER E. et ROSENTHALER E. Analyse rotationnelle du spectre de bandes du monobromure de bore. C. P. 79

MILES F. D. Voir WILSON G. L................ C. P. 34

MILES F. D., NIBLOCK H. et WILSON G. L. La tension de vapeur de l'oléum......................... C. P. 34

MILLER O. Recherches expérimentales sur la distillation. C. P. 15

MILLER A. R. Association des ions dans un électrolyte bi-univalent .... C. P. 41

MILLS G. A. Dissociation de l'acide carbonique dans l'eau ordinaire et dans l'eau dense........... C. P. 39

MILLS G. A. et UREY H. C. Cinétique de l'échange d'isotopes entre le gaz carbonique, l'ion bicarbonate, l'ion carbonate et l'eau.......................... C. P. 70

MINCHIN L. T. Luminescence des substances soumises à l'excitation par la flamme (addendum à l'article présenté à la discussion générale sur la luminescence en septembre 1938).......................... C. P. 27

MISCH L. C. et WYK A. J. A. VAN DER. Le réseau du caoutchouc.................................. C. P. 86

MITCHELL A. C. G. Voir LANGER L. M......... C. P. 5

MITCHELL J. W. Voir PARTON H. N........... C. P. 41

MIYAKE S. Examen de la corrosion du fer par diffraction électronique......................... C. P. 49

MIYATA A. Anode d'aluminium. Influence de la concentration en ions H sur la formation de la couche active (condensateurs électrolytiques)....... C. P. 94

MIZUSHIMA S., MORINO Y. et NAKAMURA S. Effet Raman et moment dipolaire en relation avec la rotation libre. XII. Spectre Raman à l'état liquide et à l'état solide de l'éthylène-chlorhydrine, du chlorure de *n*-propyle et du *n*-butane.................. C. P. 82

MOCHEL J. M. Voir SCATCHARD G............. C. P. 38

MOELLER T. L'hydroxyde de lanthane comme agent d'émulsification.......................... C. P. 64

MOELWYN-HUGHES E. A. Voir JOHNSON P..... C. P. 24

MOEREL M. Voir KETELAAR J. A. A........... C. P. 70

MOGLICH F. Mécanisme de la luminescence des phosphores cristallins......................... C. P. 72

MOHLER H. et ZAHN C. T. Produits chimiques de guerre. X. Fondements théoriques de l'interprétation de la structure moléculaire basée sur le moment dipolaire. C. P. 8

MOHLER H. et ZAHN C. T. Produits chimiques de guerre. XI. Moment dipolaire et structure moléculaire. Interprétation des résultats expérimentaux....... C. P. 8

MOLES E., TORAL M[lle] T. et ESCRIBANO A. Densités limites et poids moléculaire de l'oxygène, du gaz carbonique, du gaz sulfureux et de l'hydrogène sulfuré. Poids atomiques du carbone et du soufre..... C. P. 6

MÖLLER C. Sur la théorie de la formation radioactive de rayons β............................. C. P. 4

MONBLANOVA W. W., KOBOSEV N. I. et PHILLIPPOVICH P. S. Processus d'activation et nature des centres actifs dans l'hydrogénation électrocatalytique. C. P. 26

MONMA K. Quelques problèmes sur les aciers trempés. I. Sur les fendillements des aciers trempés...... C. P. 95

MONSELISE G. G. Note sur l'obtention, par voie électrolytique, d'un nickel très pur à partir d'alliages. C. P. 95

MONTORO V. Cristaux mixtes du système OFe—OMn. C. P. 69

MONTORO V. Miscibilité entre les sesquioxydes de fer et de manganèse.......................... C. P. 69

MOORE B. L. Voir HOLLOWAY B. L............ C. P. 3

MORGAN A. R. et BOWDEN S. L'état moléculaire des liquides inorganiques...................... C. P. 6

MORINO Y. Voir MIZUSHIMA S................ C. P. 82

MORIWAKI D. Voir NISHINA Y................ C. P. 5

MORRAL F. R. Analyse aux rayons X des produits de corrosion des tôles galvanisées.............. C. P. 50

MORSKI S. Voir WELTER G................... C. P. 49

MOSHER L. M. Voir BUNKER J. W. M.......... C. P. 32

MOTT N. F. Une théorie de la formation de la couche protectrice d'oxyde sur les métaux.......... C. P. 50

MOUREU H. Voir FICQUELMONT A. M. DE...... C. P. 85

MOYER L. S. Voir GORING M. H.............. C. P. 60

MUKHEERJI A. et TIN M. T. Anisotropie magnétique de $SeO_4Cu \cdot 5OH_2$.............................. C. P. 70

MÜLLER W. J. Sur la théorie des phénomènes de corrosion. XIX. La loi de formation de la rouille et la passivité de la corrosion en solution neutre alcaline et oxydante.............................. C. P. 96

MUNRO L. A. et PEARCE J. A. L'effet des polyalcools sur le temps de prise des gels de silice alcalins. III. Influence des alcools pour une série donnée de pH. C. P. 57

MURGIER M. Voir CORDIER M................ C. P. 82

MURPHY G. M. Perturbations de Coriolis dans les spectres de silane et de germane............ C. P. 79

MURPHY G. M. et VANCE J. E. Propriétés thermodynamiques de l'acide fluorhydrique et du fluor déduites des données spectroscopiques............... C. P. 29

MURRAY T. E. et KENYON W. O. Les vitesses de formation des acides sulfoaliphatiques............ C. P. 71

MURRAY M. J. et CLEVELAND F. F. Spectre d'absorption infrarouge du méthylphénylacétylène........ C. P. 81

MURRAY M. J. Voir CLEVELAND F. F.......... C. P. 82

MURRAY J. W. V. Voir OSTERHOUT W. J....... C. P. 74

MURRELL E. B. M. et SMITH C. L. Expériences sur la transmutation du sodium par deutons....... C. P. 4

MYSSOWSKAYA M. Voir SDANOFF A........... C. P. 65

MYSSOWSKY L. Voir SDANOFF A.............. C. P. 65

NABANDJAN A. B. Oxydation photochimique de l'hydrogène. I.................................. C. P. 91

NACHOD F. C. Voir BRESCIA F................ C. P. 39

NAGEOTTE E. Voir LEPRINCE-RINGUET L...... C. P. 77

NAKAMURA S. Voir MIZUSHIMA S.............. C. P. 82

NALDRETT S. N. et MAASS O. Étude de la coexistence des états d'agrégation liquide et gazeux dans la région de la température critique. Éthylène.. C. P. 83

NALDRETT S. N. Voir MASON S. G............. C. P. 83

NAPRAVNIK A. Voir SMITH H. A.............. C. P. 31

NATANSON G. L. Sur le mécanisme de la décomposition photochimique du chlorure de nitrosyle...... C. P. 91

NEDUNGADI T. M. K. Voir RAMAN C. V........ C. P. 17

NEUMANN M. B. Voir ERMAKOVA K. I......... C. P. 79

NEVILLE H. A. Voir HAZLEHURST T. H........ C. P. 51

NEWITT D. M. Voir BURGOYNE J. H........... C. P. 25

NEWITT D. M. Voir RAISTRICK B......... C. P. 23, 26

NIBLOCK H. Voir MILES F. D................. C. P. 34

NIELSEN H. H. Voir WHITCOMB S. E.......... C. P. 81

Nishina T. Sur la viscosité magnétique des cristaux simples de fer . . . . C. P. 85

Nishina T. Sur l'effet d'un traitement thermique spécial sur la perméabilité magnétique des alliages fer-nickel. C. P. 95

Nishina Y. et Moriwaki D. Changements de sexe de la *Drosophila melanogaster* provoquée par irradiation de neutrons provenant d'un cyclotron . . . . C. P. 5

Noddack W., Noddack I. et Bohnstedt U. Le coefficient de partage des métaux lourds entre le fer et le sulfure de fer . . . . C. P. 93

Nonaka I. Capture de neutrons lents et émission de rayons γ par résonance . . . . C. P. 2

Norton L. B., Bigelow C. R. et Vincent W. B. Tensions de vapeurs partielles de solutions de nicotine à 25°. . . . . C. P. 34

Noyes W. A. et Henriques F. C. Fluorescence et cinétique photochimique des molécules polyatomiques en phase gazeuse . . . . C. P. 32

Noyes W. A. Voir Henriques F. C. . . . . C. P. 73

O'Brien S. J. et Kenny C. L. La pression partielle de l'acide chlorhydrique dans ses solutions dans l'o-nitrotoluène, le m-nitrotoluène et l'hexane *n* à 25°. C. P. 73

Ogg R. A. et Priest W. J. Cinétique de la réaction en phase vapeur entre le cyclopropane et l'iode. . C. P. 23

Oka S. Vers une théorie de la biréfringence dans les colloïdes contenant des particules non sphériques et placés dans un champ ultrasonore . . . . C. P. 58

Okayama T. Voir Yukawa H. . . . . C. P. 1

Okuyama H. Voir Sata N. . . . . C. P. 99

Oleson N. L. Voir Crane H. R. . . . . C. P. 5

Olson A. R. et Youle P. V. La force de l'acide carbonique. La vitesse de réaction du gaz carbonique avec l'eau et l'ion hydroxyle . . . . C. P. 75

Oppenheimer J. R. et Schwinger J. S. Sur l'émission de paires lors du bombardement du fluor par des protons . . . . C. P. 3

Orr W. J. C. Calculs relatifs à l'adsorption de l'argon par des cristaux d'halogénures alcalins . . . . . . C. P. 17

Osawa A. et Shibata N. Le diagramme d'équilibre du système cuivre-antimoine. IV. Études aux rayons X des alliages cuivre-antimoine . . . . C. P. 95

Osawa A. et Shibata N. Les changements de structure dus à la trempe et au recuit des alliages de phase β du système cuivre-antimoine . . . . C. P. 95

Osborn A. B. Voir Benjamin M. . . . . C. P. 60

Osborne D. W., Garner C. S. et Yost O. M. L'entropie du diméthyle acétylène à partir des mesures calorimétriques à basse température. Rotation libre dans la molécule de diméthylacétylène . . . . C. P. 90

Osterhout W. J. et Murray J. W. V. L'eau dans les solutions non aqueuses . . . . C. P. 74

Ostwald W. Adsorption des électrolytes en considérant les coefficients d'activité. I. Adsorption d'acides par le charbon. II. Adsorption par le charbon d'acides contenus dans des mélanges d'eau et de liquides organiques. III. Adsorption de sels neutres . . . . . . C. P. 53

Ostwald W. Coagulation par des électrolytes de sols faiblement solvatés . . . . C. P. 58

Ostwald W. Nouveaux résultats et aperçus sur la coagulation par les électrolytes de sols hydrophobes. C. P. 58

Ostwald U. Voir Bürki F. . . . . C, P. 92

Otvos J. W. et Edsall J. T. Spectre Raman de la guanidine et de l'urée substituées au deutérium. C. P. 13

Ouang C. H. Voir Dobry A. . . . . C, P. 33

Ouellet C. Voir Potvin R. . . . . C. P. 27

Overbeek J. T. G. Voir Kruyt H. R. . . . . C. P. 43

Overstreet R. Voir Jenny H. . . . . C. P. 61

Owtchinikowa E. N. Voir Michnewitsch G. L. C. P. 83

Pagel H. A. et Schroeder W. A. Les températures de transformation des phases liquide-solide du phosphate de triméthyle . . . . C. P. 66

Paic M. Détermination du poids moléculaire à l'aide d'ultra-centrifugeuses sans système d'observation. C. P. 6

Palache C. H. Sur la brochantite . . . . C. P. 68

Paleni A. Sur la constitution chimique de l'huile de lin épaisse . . . . C. P. 19

Pall D. B. Voir Shehyn H. . . . . C. P. 35

Parke J. P. Voir Green E. . . . . C. P. 37

Parrisch W. Maille unitaire et groupe spatial de la monazite . . . . C. P. 68

Parton H. N. et Mitchell J. W. Coefficients d'activité et nombres de transport du bromure de zinc à 25°C. à partir de mesures de forces électromotrices. C. P. 41

Paswick Khilopin M. A. Voir Khlopin V. G. . . C. P. 65

Paterson S. L'ignition des gaz inflammables par des particules chaudes en mouvement . . . . C. P. 25

Paton H. W. Voir Hurd C. B. . . . . C. P. 100

Pauleng L. Une théorie de la teinture des couleurs. C. P. 10

Pauli W. jr et Szper S. La structure et les propriétés des sols d'or extrêmement purifiés . . . . C. P. 56

Pauli W. et Szper S. Contributions à la chimie générale des réactions entre colloïdes. VIII. Le mécanisme de la protection par quelques hydrates de carbone supérieurs . . . . C. P. 58

Pauli W. et Zentner H. Contributions à la chimie générale des réactions entre colloïdes. VII. Sols de S_3Sb_2 hautement purifiés . . . . C. P. 56

Pauling L. Voir Russel C. . . . . C. P. 9

Pease R. M. Voir Burnham H. D. . . . . C. P. 28

Pease R. N. Les bases expérimentales de la théorie des réactions quasi-monomoléculaires . . . . C. P. 21

Pearce J. A. Voir Munro L. A. . . . . C. P. 57

Peierls R. Conditions critiques dans la multiplication des neutrons . . . . C. P. 2

Pendl E. et Radinger G. Étude sur l'effet Raman. CII. Dérivés benzéniques. (XIV) . . . . C. P. 67

Penney W. G. Voir Kynch G. J. . . . . C. P. 90

Peppard D. F. Voir Bailar J. C. jr. . . . . C. P. 6

Peper W. P. Voir Baly E. C. C. . . . . C. P. 54

Perfilov. Désintégration de l'uranium par les neutrons. C. P. 65

Pernot M. Sur le système iodure mercurique, iodure de rubidium et eau . . . . C. P. 30

Perreu J. Sur la variation, à température constante et en fonction de la concentration, de la chaleur différentielle de dissolution de quelques corps organiques normaux dans leurs solutions aqueuses étendues . . . . C. P. 29

Perreu J. Sur la calorimétrie des solutions aqueuses de quelques sels alcalins . . . . C. P. 92

Perreu J. Sur l'étude calorimétrique des solutions aqueuses de quelques sels de potassium . . . . . . C. P. 92

Perreu J. Sur la calorimétrie des solutions aqueuses de quelques sels d'ammonium et de sodium . . . . . C. P. 92

Perrottet E. Voir Briner E. . . . . C. P. 35, 82, 92

Perry L. H. Voir Mc Bain M. E. . . . . C. P. 36

Peyronel G. Voir Piontelli R. . . . . C. P. 95

Pfeiffer J. P. et Saal R. N. J. Le bitume asphaltique comme système colloïdal . . . . C. P. 56

Philipoff W. Voir Hess K. . . . . C. P. 61

Philipoff W. et Krüger H. E. Sur la viscosité des solutions de viscose . . . . C. P. 37

Phillippovich P. S. Voir Monblanova W. W. . C. P. 26

Philpot J. S. L. L'emploi de couches minces dans la séparation par électrophorèse . . . . C. P. 59

Philpot J. P. Miss, Rhodes E. C. et Davies C. W. Détermination des mobilités et des constantes de dissociation au moyen de titrages par conductivité. C. P. 93

Piccardi G. Influence de l'activation « T » et « R » sur le trisulfure d'arsenic colloïdal . . . . C. P. 58

PICCARDI G. et BOTTI E. Influence de l'activation « T » et « R » sur les colloïdes d'or.................. C. P. 58

PICHLER M. Voir WEBER K.................. C. P. 89

PIERCY A. G. A. Voir BOOMER E. H........... C. P. 29

PIONTELLI R. Un nouveau bain pour l'application électrolytique du rhodium sur les métaux.... C. P. 43

PIONTELLI R. Influence des impuretés sur la vitesse de dissolution du zinc dans l'acide sulfurique. C. P. 43

PIONTELLI R. Phénomènes cathodiques dans l'électrolyse des solutions aqueuses de sels ou d'hydroxydes alcalins. II.............................. C. P. 76

PIONTELLI R. et PEYRONEL G. Un cas typique de dézincification du laiton.................. C. P. 95

PITZER K. S. Capacités calorifiques, chaleurs de transformation et de fusion, entropies du dichlorure d'éthylène et du dibromure d'éthylène............ C. P. 13

PITZER K. S. Étude thermodynamique de l'heptane *n* et du triméthyl-2.2.4-pentane; détermination des capacités calorifiques, des chaleurs de fusion, de vaporisation et des entropies..................... C. P. 73

PLATZEK P. Voir HERMANS P. H.............. C. P. 62

PLATZEK P. Voir KRATKY O.................. C. P. 18

PLESSET M. S. Voir BROWN F. B.............. C. P. 2

POLANYI M. Voir BENNETT A. R.............. C. P. 28

POLDER D. Voir KETELAAR J. A. A........... C. P. 70

POLJAKOW M. V. et GENKINA R. I. Mécanisme de formation des oxydes d'azote dans l'explosion de mélanges combustibles. II................. C. P. 25

POLJAKOW M. V. Voir KORNEIEVA A. V....... C. P. 22

POLJAKOW M. V. et WAINSTEIN F. M. Cinétique de l'oxydation lente de l'hydrogène........... C. P. 22

POLLARD E. Masse et niveaux énergétiques de ^{33}S. C. P. 1

POLUJAN E. S. Voir ROJTER W. A............ C. P. 93

POMERANTZ M. A. Instabilité du mésoton...... C. P. 1

POPESCU I. Voir GUISCA D.................. C. P. 18

POPPICK I. et LEHRMAN A. Le parachor du bromure d'aluminium dans le benzène............... C. P. 68

PORTEVIN A. Principes généraux applicables à la préparation des alliages par fusion............... C. P. 47

PORTEVIN A. Voir GUILLET L. fils............. C. P. 49

POTVIN R. Voir STEACIE E. W. R............. C. P. 31

POTVIN R. et OUELLET C. Oxydation catalytique de H_2 par le platine. Recherches sur la chimiluminescence et l'ionisation.......................... C. P. 27

POUTILOVA J. Sur la sorption de l'eau par la gélatine. C. P. 54

POWELL H. M. Isomérie *cis-trans* dans les groupes octaédriques.......................... C. P. 72

POWELL H. M., CLARK D. et WELLS A. F. Structure cristalline du pentachlorure de phosphore.... C. P. 17

POWNEY J. et WOOD L. J. Les propriétés des solutions détergentes............................ C. P. 47

POWNEY J. et WOOD L. J. Propriétés des solutions détersives. IX. Mobilité électrophorétique de gouttes d'huile dans les solutions détersives......... C. P. 60

PRASAD B. Voir CHACRAVARTI A. S............ C. P. 37

PRASAD B. Voir SRINIVASAN M. K............ C. P. 40

PRASAD M. et DESAI D. M. Influence de l'addition de non-électrolytes et de la température sur le temps de gélification de quelques gels inorganiques transparents................................ C. P. 100

PRIEST W. J. Voir OGG R. A................. C. P. 23

PURUSHOTHAM A. Variation du trouble dans la floculation des sols de bioxyde de manganèse par des solutions de sulfate de mercure............. C. P. 99

PURVES C. Voir HEIDT L. J.................. C. P. 71

PUTZEYS P. et WALLE P. VAN DE. L'influence des électrolytes sur la mobilité électrophorétique de l'albumine, du sérum et de l'hémocyanine ... C. P. 59

QUADT U. F. Voir WEIBKE F................. C. P. 73

QUARRELL A. G. Films d'oxydes sur les aciers spéciaux. C. P. 96

QUARTAROLI A. et BELFIORI O. Sur les isoméries particulières dans les composés inorganiques. II... C. P. 41

QUINTERO L. Voir GUZMAN J................. C. P. 43

QUINTIN M. Constante de dissociation de l'acide azothydrique.......................... C. P. 75

RABINERSON A. et WLADIMIRSKAYA M. Sur le rayonnement mitogénétique accompagnant la neutralisation des acides et des bases fortes............... C. P. 27

RADOÏTCHICH M. Contribution à l'étude des spectres d'absorption d'acétylacétonates de néodyme et de samarium dissous dans divers solvants....... C. P. 11

RADULESCO D. Sur un nouveau modèle d'atome qui explique les relations quantiques et permet de retrouver les lois du rayonnement de Bohr à l'aide de la physique classique................... C. P. 1

RADULESCU D. et F. Propriétés des couches « paucimoléculaires »........................... C. P. 52

RADULESCU F. Parachor, isotherme de désorption et rayon moléculaire......................... C. P. 55

RADINGER G. Voir PENDL E.................. C. P. 67

RAISTRICK B., SAPIRO R. H. et NEWIST D. M. Réactions en phase liquide sous haute pression. V. Polymérisation du cyclopentadiène et de l'α-dicyclopentadiène.................................. C. P. 23

RAISTRICK B., SAPIRO R. H. et NEWITT D. M. VI. Décomposition explosive du cyclopentadiène. C. P. 26

RAJAM J. B., CAPRON P. C. et HEMPTINNE M. DE. Détermination des périodes des radio-rhodiums et radio-argents obtenus par les neutrons lents....... C. P. 3

RAMAN C. V. et NEDUNGADI T. M. K. La transformation α, β du quartz........................ C. P. 17

RAMAT A. Influence des variations de température sur le pouvoir adsorbant des charbons actifs.. C. P. 53

RANDALL M. et LONGTIN B. Points de solidification de mélanges d'électrolytes forts............... C. P. 33

RANDALL M. et LONGTIN B. Calcul des activités des corps dissous d'après celle des solvants. Comportement limite des fonctions *h* et *j* en solutions diluées. C. P. 40

RANDALL M., LIBBY W. F. et LONGTIN B. Lois approchées pour les activités de corps dissous en solutions diluées de non-électrolytes. Forme générale de la loi de Bury................................ C. P. 40

RANSOM W. W. Voir KIASTIAKOWSKY G. B..... C. P. 22

RASETTI F. Voir AMALDI E.................. C. P. 4

RASSENFOSSE A. DE. Voir BRASSEUR H........ C. P. 69

RAUB E. et WITTUM M. Effets des composés organiques sur le nickelage organique................. C. P. 76

RAYMOND L. Voir GAY L.................... C. P. 36

RAYNOR G. V. Les espacements des réseaux des solutions solides primaires d'argent, de cadmium et d'indium dans le magnésium............... C. P. 47

RAYNOR G. V. Voir HUME-ROTHERY W......... C. P. 47

RDULTOVSKAYA E. V. Voir KHARITON J. B..... C. P. 72

READ D. R. et TAYLOR W. Influence du bromure mercurique sur l'hydrolyse des bromures alcoylés dans l'acétone.............................. C. P. 28

REBOUL J. A. Action exercée par les métaux ordinaires sur la plaque photographique............... C. P. 33

REDLICH O. Anharmonicité des vibrations C—H et règle de produit......................... C. P. 11

REDLICH O. Volumes moléculaires des corps dissous. IV. C. P. 34

REES A. L. G. Voir BAYLISS N. S............. C. P. 10

REES W. T. Voir CULLINANE N. M............ C. P. 48

REHBINDER P. Mouillage et flottation en connection avec le problème de la couche de transition... C. P. 55

REINHOLD H. et SCHMIDT A. Méthode de détermination expérimentale de la vitesse de dissociation du soufre gazeux.................................. C. P. 70

Reitemeier R. F. et Buchner T. F. L'action inhibitrice de petites quantités de $(PO_3Na)_6$ sur la précipitation du CO_3Ca dans des solutions ammoniacales. I. Étude quantitative du processus d'inhibition. II. Mécanisme du processus, principalement de la formation des cristaux de CO_3Ca .... C. P. 15

Reitz O. Voir Bonhoeffer K. F. .... C. P. 39

Rhodes E. C. Voir Philpot J. P. Miss......... C. P. 93

Ricci J. E. Voir Burton M. .... C. P. 27

Ricci J. E. et Davis T. W. Relation empirique entre la solubilité d'électrolytes légèrement solubles et la constante diélectrique du solvant .... C. P. 41

Ricci J. E. Voir Hill A. E. .... C. P. 30, 90

Rice O. K. et Campbell H. C. Explosion de l'éthylazide en présence d'éther diéthylique .... C. P. 26

Rice E. O. et Herzfeld K. F. Mécanisme de quelques réactions en chaîne .... C P. 21

Richard-Foy R. Voir Leprince-Ringuet L... C. P. 77

Richards F. L. Voir Drummond D. H. .... C. P. 5

Richardson E. L. Voir Trimble H. M. .... C. P. 71

Rideal E. K. La couche double électrique. Introduction générale .... C. P. 43

Rideal E. K. Voir Dean R. B. .... C. P. 46

Rideal E. K. Voir Steiner H. .... C. P. 28

Rienacher G. et Bommer E. A. Études catalytiques sur les alliages. V. Hydrogénation catalytique de l'éthylène sur l'alliage Cu-Ni .... C. P. 72

Riva-Berni A. La cémentation............... C. P. 49

Rix W. Voir Dawihl W. .... C. P. 69

Roaf D. Énergie des particules β de l'uranium-X_2. C. P. 77

Roberts R. B. Voir Heydenburg N. P. .... C. P. 2

Robertson J. M. et Woodward I. Étude par rayons X des phtalocyanines. IV. Analyse quantitative directe du composé du platine .... C. P. 85

Robinson R. A. Les coefficients osmotiques relatifs des chlorures de sodium et de potassium dans l'eau lourde à 25°C. .... C. P. 33

Robinson R. A. Les coefficients d'activité de l'acide sulfurique et du chlorure de lanthane en solution aqueuse à 25°C. .... C. P. 40

Robinson R. A. Le contenu de la capacité calorifique des solutions de chlorure de sodium............ C. P. 41

Robinson R. A. Les coefficients d'activité de quelques halogénures alcalins à 25°C. .... C. P. 41

Robinson C. et Garrett H. E. Le degré d'agrégation des teintures en solution diluée. I. Mesures de conductivité. II. Mesures de pression osmotique. C. P. 38

Rochat J. Voir Duboux M. .... C. P. 93

Rodebush W. H. Voir Buswell A. M. ..... C. P. 10, 11

Roe J. W. Voir Hartley G. S. .... C. P. 45

Rojter W. A., Polujan E. S. et Jusa W. A. Polarisation électrochimique des électrodes métalliques. II. Polarisation de l'électrode de zinc .... C. P. 94

Rolla M. Contributions expérimentales à la structure des ions XO_3^-. *a*. Spectres Raman des chlorates et bromates des cathions bivalents .... C. P. 12

Rollefson G. K. et Garrison W. Décomposition du méthanol sensibilisé par l'iode .... C. P. 21

Rollefson G. K. et Grahame D. C. Influence de la température sur la prédissociation des molécules photoactivées d'acétaldéhyde............... C. P. 27

Rollefson G. K. Voir Grahame D. C. .... C. P. 91

Rollier M. A. et Arroghini E. Phase de l'alliage lithium-plomb $Li_{10}Pb_3$. .... C. P. 76

Rollier M. A. et Cesoni G. La structure des sels de cuivre de quelques complexes cyaniques. II. La structure du sel de cuivre du manganèse-hexacyanure. C. P. 18

Roof D. Énergies des particules β de l'uranium X_2. C. P. 4

Roper E. E. Voir Lamb A. B. .... C. P. 15

Rosenthaler E. Voir Miescher E. .... C. P. 79

Ross A. S. et Maass O. La densité du chlore gazeux. C. P. 6

Rossi B., Hilberry N. van et Hoag J. B. La désintégration du mésoton .... C. P. 1

Roth A. Contribution à l'étude de la structure des formations électrolytiques d'alumine .... C. P. 69

Roth W. A. et Wolf U. Chaleur de formation des sesquioxyde de chrome .... C. P. 72

Roth W. A., Wolf U. et Fritz O. Chaleur de formation de sesquioxydes d'aluminium et de lanthane. C. P. 72

Rousset A. Voir Benel H. .... C. P. 83

Rubinstein A. M. Sur les catalyseurs au platine. C. P. 72

Rudolph W. Voir Brintzinger H. .... C. P. 66

Rule H. G. Voir Henderson G. M. .... C. P. 9

Russel C. et Pauling L. Propriétés magnétiques des composés éthylisocyanures de ferrohémoglobine et imadazolferrihémoglobine.................. C. P. 9

Rutgers A. J. Potentiels d'écoulement et conductibilité superficielle........................... C. P. 44

Ruyssen R. G. Électrocinétique. XXII. Potentiels électrocinétiques de SO_4Ba en solutions d'électrolytes et d'éthanol à 50 pour 100 .... C. P. 46

Ryffel K. Voir Briner E. .... C. P. 82

Rysselberghe P. van. Discussion et interprétation des propriétés thermodynamiques, conductivité et diffusion d'un électrolyte colloïdal type : l'acide laurylsulfonique en solution aqueuse .... C. P. 61

Rysselberghe P. van et Eisenberg S. Coefficients d'activité dans des solutions aqueuses concentrées d'électrolytes forts donnés par une formule contenant le diamètre ionique moyen comme paramètre simple. II. Formule corrigée .... C. P. 40

Saal R. N. J. et Labout J. W. A. Propriétés réologiques des bitumes asphaltiques .... C. P. 56

Saal R. N. J. Voir Pfeiffer J. P. .... C. P. 56

Sack H. Voir Brüll L. .... C. P. 67

Sack H. Voir Errera J. .... C. P. 81

Saeger M. Voir Gardner B. .... C. P. 49

Saegusa H. et Matsumoto T. Sur la variation de la conductivité électrique de quelques cristaux hydratés avec la température...................... C. P. 85

Sage B. H. et Lacey W. N. La viscosité des solutions d'hydrocarbures. Système méthane-éthane-huile cristal. .... C. P. 37

Salisbury W. W. Voir Mc Millan E. .... C. P. 5

Sambarsky S. et Wolfsohn G. Sur les spectres de fluorescence et d'absorption de l'anthracène et du phénantrène en solution. .... C. P. 10

Sapiro R. H. Voir Raistrick B. .... C. P. 23, 26

Sarac C. Voir Boutaric A. .... C. P. 99

Sartori G. et Giacomello G. Recherches polarographiques en milieu non aqueux............. C. P. 75

Sartori M. Masses filtrantes pour la protection des voies respiratoires contre les aérosols........ C. P. 64

Sasaki T. Sur la formation d'écume. V. L'inversion de phase et la formation d'écume dans l'émulsion formée par l'acide acétique, le benzène et l'eau. VI. Émulsion et formation d'écume dans le système ternaire : éthanol-oxyde d'éthyle-eau....................... C. P. 99

Sata N. et Okuyama H. Recherches de chimie colloïdale sur les systèmes à trois constituants liquides. III. Sur l'émulsion de systèmes de deux liquides ayant le même poids spécifique .... C. P. 99

Sata V. Action de l'ultrason sur les phénomènes colloïdaux. Influence sur le pouvoir rotatoire dans les solutions de tannin. VI. Influence de l'ultrason sur le pouvoir rotatoire de matières colloïdales de poids moléculaire élevé .... C. P. 58

Satô T. Voir Kobayasi M. .... C. P. 77

Satoh S. et Sogabe T. Les chaleurs spécifiques de quelques acides aromatiques solides et de leurs sels d'ammonium et la chaleur atomique de l'azote. C. P. 14

SAWADA H. Voir Ho T. C. P. 68

SAXTON B. et DARKEN L. S. Les constantes d'ionisation des acides faibles à 25°, d'après des mesures de conductance. Méthode d'extrapolation des résultats. C. P. 39

SCATCHARD G. Nature du complexe critique et influence du changement de milieu sur la vitesse de réaction. C. P. 20

SCATCHARD G., WOOD S. E. et MOCHEL J. M. Équilibre vapeur-liquide. V. Mélanges tétrachlorure de carbone-benzène C. P. 38

SCHACHMAN H. K. Voir HAUSER E. A. C. P. 55

SCHEIDE. La stéréisomérie des colorants organiques et ses relations avec la constitution et les propriétés de colorants polymères réversibles C. P. 67

SCHEFFER H., JANIS A. A. et FERGUSON J. B. L'activité de l'eau dans les solutions d'acide sulfurique à 25° C. par la méthode isobarique C. P. 40

SCHMIDT A. Voir REINHOLD H. C. P. 70

SCHNEIDER A. Variations des chaleurs d'activation de la phase Au—Cu lors des transitions ordre-désordre. C. P. 72

SCHNEIDER A. et ESCH U. Points d'ébullition du magnésium et de ses alliages C. P. 96

SCHNEIDER I. Voir HOVORKA F. C. P. 68

SCHNURMANN R. Détermination de la largeur des pores dans les filtres en céramique et en verre par le procédé des équilibres entre air et liquide C. P. 64

SCHOMAKER V. et STEVENSON D. P. La structure moléculaire du gaz sulfureux C. P. 66

SCHRŒDER W. A. Voir PAGEL H. A. C. P. 66

SCHULMAN J. H. Voir COCKBAIN E. G. C. P. 20, 51

SCHULMAN J. H. Voir GATTY O. C. P. 52

SCHULTZ G. V. Contribution expérimentale à la thermodynamique des solutions de composés à poids moléculaires élevés C. P. 74

SCHULTZE. Chimie cristalline des composés intermétalliques du type Ab_2 C. P. 68

SCHWAB G. M. et AGLIARDI N. Action des radicaux organiques sur le *p*-hydrogène C. P. 27

SCHWARZ K. E. Nombres de transport et potentiels de diffusion des sels fondus C. P. 75

SCHWARZ K. E. Migration électrolytique à la surface des métaux C. P. 76

SCHWARZ G. Voir DE SMET P. C. P. 33

SCHWINGER J. S. Voir OPPENHEIMER J. R. C. P. 3

SDANOFF A., MYSSOWSKY L. et MYSSOWSKAYA M. Traces des noyaux de recul lors de la désintégration de l'uranium par les neutrons C. P. 65

SEABORG G. T. Voir KENNEDY J. W. C. P. 4

SECOY C. H. et CADY G. H. Points de fusion et valeurs des solubilités pour le système anhydride hypochloreux-eau C. P. 74

SEEGEER R. T. et TELLER E. Remarques sur la rupture diélectrique C. P. 17

SEGRÉ E. Voir KENNEDY J. W. C. P. 4

SEKA R. Voir KOHLRAUSCH K. W. F. C. P. 83

SEKI M. Voir KANAMARU K. C. P. 60

SELIVANOVA A. S. et SYRKIN J. K. Cinétique de la réaction entre le sulfoxyde de carbone et l'ammoniac C. P. 86

SELTZ H. L'application des mesures de force électromotrice aux systèmes métalliques binaires C. P. 48

SELWYN E. W. H. Nombre de quanta nécessaires pour former l'image latente photographique, déterminé à partir de l'analyse mathématique de la courbe H et D. C. P. 32

SEMENOFF N. Sur la cinétique des réactions complexes. C. P. 20

SEN B. N. Sur la formation de précipités périodiques au sein d'autres précipités C. P. 16

SERBER R. Désintégration β et vie moyenne du mésoton. C. P. 1

SERVANT R. Dispersion de biréfringence du quartz. C. P. 84

SERVIGNE M. Sur la photoluminescence des scheelites. C. P. 17

SEYA K. La décomposition de l'ammoniac par le catalyseur à base de fer. Rapport préliminaire C. P. 86

SHACKELFORD J. Voir CLEVELAND F. F. C. P. 82

SHAPIRO C. S. Voir FALES H. A. C. P. 14

SHARE S. S. Voir BREIT G. C. P. 3

SHEHYN H. et PALL D. B. La solubilité de l'oxalate de calcium en diverses solutions salines C. P. 35

SHEPPARD S. E., HOUCK R. C. et DITTMAR C. Structures des gels et sols de gélatine. IV. Adsorption de vapeur d'eau et conductibilité électrique C. P. 56

SHIBATA N. Voir OSAWA A. C. P. 95

SHIDA S. Sur la décomposition photochimique de l'ammoniac C. P. 91

SHISHAKOV N. A. Cristaux de verre de quartz C. P. 68

SHŒNBERG D. Propriétés des colloïdes et émulsions superconducteurs C. P. 63

SHOOKHOFF M. W. Voir WESTHEIMER F. H. C. P. 24

SHUTT W. J. Voir SHUTT W. J. C. P. 41

SILLON L. G. et AURIVILLIUS B. Phases oxydes avec structure d'oxygène imparfaite C. P. 69

SIMENSON L. O. Voir BEUCHLEIN W. L. C. P. 35

SIMHA J. Sur les phénomènes de transport dans le modèle « en cage » des liquides C. P. 20

SIMHA R. Influence du mouvement brownien sur la viscosité des solutions C. P. 63

SIMON A. et KNAUER H. Fer actif. III. Mesures sur les cyanures de fer complexes en solution C. P. 64

SIMON F. Voir BLEANEY B. C. P. 17

SIMONS J. H. et HAM W. R. Diffusion des gaz à travers les métaux considérée du point de vue chimique. C. P. 49

SIMONS L. Mesures de la section efficace pour la diffusion neutron-proton C. P. 2

SISSON W. A. Étude aux rayons X de l'orientation des cristallites dans les fibres de cellulose. III. Cellulose coagulée C. P. 19

SLOBOD R. L. Voir DOLE M. C. P. 6

SMITH H. A. L'estérification d'acides aliphatiques catalysée par les acides C. P. 71

SMITH H. A. et NAPRAVNIK A. L'oxydation photochimique de l'hydrogène C. P. 31

SMITH K. E. La décomposition de l'aldéhyde acétique et du deutéro-aldéhyde acétique C. P. 21

SMITH R. E. et HINSHELWOOD C. N. Décomposition thermique du benzaldéhyde gazeux C. P. 22

SMITH H. Voir LONSDALE K. C. P. 18

SMITH C. L. Voir MURRELL E. B. M. C. P. 4

SMITH N. O. Voir HILL A. E. C. P. 30

SMITH E. C. W. Spectres d'émission des flammes d'hydrocarbures C. P. 26

SMYTH C. P. Voir BAKER W. O. C. P. 16

SMYTH C. P. et LEWIS G. L. Moment dipolaire, induction et résonance dans les benzènes tétra-, penta- et hexasubstitués C. P. 8

SMYTH C. P. et LEWIS G. L. Solubilité et rotation moléculaire de certains benzènes tétra-, penta- et hexasubstitués C. P. 74

SMYTH C. P., LEWIS G. L., GROSSMAN A. J. et JENNINGS F. B. Moments dipolaires et structure de certains composés du soufre, du sélénium et du phosphore. C. P. 66

SMYTHE J. A. Un effet d'attaque du plomb C. P. 96

SOGABE T. Voir SATOH S. C. P. 14

SOKOLIK A. S. Coefficient de température des réactions de préflamme et valeurs de choc des combustibles pour moteurs C. P. 26

SOKOLIK A. S. Voir JANTOVSKY S. A. C. P. 88

SOLOVIU E. Voir ANGELESCU E. C. P. 53

SOOKNE A. M. et HARRIS M. Études électrophorétiques de la laine C. P. 47

SORUM C. H. Voir FISHER E. D. ... C. P. 100

SORUM C. H. Voir THROCKMARTIN C. L. ... C. P. 56

SPENCER W. N. Voir Mc BAIN J. W. ... C. P. 36

SPONER H. et BONNER L. G. Note sur l'absorption continue de N_2O ... C. P. 80

SRINIVASAN M. K. et PRASAD B. Volumes molaires apparents des électrolytes forts dans les solutions aqueuses ... C. P. 40

STÄLLBERG S. Films superficiels d'albumine dénaturée par la chaleur ... C. P. 52

STÄLLBERG S. et TEORELL T. Nouvelle méthode pour répandre des couches monomoléculaires d'albumine et des mélanges d'albumine et de substances liquides. C. P. 52

STANFORD S. C. et GORDY W. Preuve spectroscopique des liaisons hydrogènes : les alcools hexyliques. I. C. P. 66

STANFORD S. C. Voir GORDY W. ... C. P. 10, 81

STAUFFER R. E. Voir JONES G. ... C. P. 37

STCHOLKINE A. I. Théorie du développement de la détonation dans les gaz ... C. P 71

STEACIE E. W. R. et POTVIN R. Réactions de l'éthylène photosensibilisé par le cadmium ... C. P. 31

STEACIE E. W. R. et POTVIN R. Les réactions de l'éthane photosensibilisé par le cadmium ... C. P. 31

STEARN A. E., JOHNSTON H. P. et CLARK C. R. La signification de l'entropie d'activation dans les mécanismes catalytiques ... C. P. 28

STEGEMAN G. Voir CLARKE T. H. ... C. P. 73

STEINER H. et RIDEAL E. K. Réactions d'échange entre le deutérium et les halogénures d'hydrogène. I. Chlorure d'hydrogène. II. Bromure d'hydrogène ... C. P. 28

STENHAGEN E. Couches monomoléculaires d'un sulfate d'éther-sel à longue chaîne ... C. P. 51

STENHAGEN E. et TEORELL T. Propriétés électrophorétiques de l'acide thymonucléaire ... C. P. 60

STEVELS. Nouvelles données sur la cohésion de composés simples ... C. P. 8

STEVELS J. M. Voir HARESNAPE J. N. ... C. P. 23

STEVENSON D. P. et SCHOMAKER V. Étude au moyen de la diffraction électronique de la structure moléculaire du tétrachlorure de tellure ... C. P. 66

STEWART G. W. La variation de la structure de l'eau dans les solutions ioniques ... C. P. 7

STINCHCOMB G. A. Le spectre d'absorption infrarouge du pentane normal ... C. P. 12

STITT F. Spectres infrarouges et Raman des molécules polyatomiques. X. C_2D_2, C_2DH et C_2H_2 ... C. P. 81

STÖHR H. et KLEMM W. Sur les systèmes binaires contenant du germanium. II. Germanium-arsenic, germanium-antimoine, germanium-bismuth ... C. P. 76

STORA C. Voir MATHIEU M. ... C. P. 7

STRONG J. P. jr. Voir KOBE K. A. ... C. P. 30

STROTHERS J. E. Voir CURRAN S. C. ... C. P. 3, 77

STRUNZ H. Minéraux du groupe descloïzite. Conichalcite, straszite, austénite, duftite, araéorène, volborthite, pyrobolonite ... C. P. 68

STRUNZ H. Diagrammes de poudre d'amblygonite, de frémentite, de graftonite, de karynite ... C. P. 68

STRUNZ H. et SZTRÖKAY K. V. Isodimorphisme entre métavariscite, variscite, phosphosidérite et strengite. C. P. 68

STUART H. A. Voir KAST W. ... C. P. 6

STUMPF K. E. Détermination du nombre de particules et de l'allure de leur agglomération dans les systèmes aérocolloïdaux au moyen de l'ultramicroscope à fente. C. P. 61

STUPOCHENKO E. V. Sur un mécanisme possible de l'influence de la pression sur la cinétique des réactions en chaînes gazeuses ... C. P. 86

STURROCK J. G. R. Voir BELL R. P. ... C. P. 87

STURTEVANT J. M. Chaleur de dilution de l'acide chlorhydrique aqueux à 25° ... C. P. 35

SUESS H. Processus chimique lors de l'absorption des neutrons par le brome ... C. P. 65

SUGARMAN N. Voir FREED S. ... C. P. 84

SUGDEN S. Voir ELLIOTT G. A. ... C. P. 29

SUITO E. Analyse thermique de l'action catalytique des colloïdes. I. Décomposition catalytique du peroxyde d'hydrogène par le platine colloïdal. C. P. 89

SUMAROKOWA T. Voir USSANOWITSCH M. ... C. P. 91

SUMMER C. G. Le dépôt anodique des laques oléorésineuses ... C. P. 60

SUSZ B. et BRINER E. Absorption par l'aldéhyde benzoïque des radiations violettes et ultra-violettes proches du visible ... C. P. 80

SUTHERLAND G. B. B. M. Détermination des distances internucléaires et des énergies de dissociation à partir des constantes de force ... C. P. 77

SUTHERLAND G. B. B. M., LEE E. et WU C. K. Les dimensions des molécules d'hydrogène sulfuré et d'hydrogène arsénié et la possibilité d'existence de dérivés doués d'activité optique ... C. P. 7

SVENSSON H. Photographie directe de diagrammes de l'électrophorèse ... C. P. 60

SVENSSON H. Voir TISELIUS A. ... C. P. 59

SWARTZ J. B. Voir BUSWELL A. M. ... C. P. 10

SYRKIN J. K. Voir SELIVANOVA A. S. ... C P. 86

SZPER J. et S. Sols de dextrine et d'amidon chargés de groupement des acides phosphorique, sulfurique, et des acides organiques ... C. P. 56

SZPER S. Voir PAULI W. ... C. P. 56, 58

SZTRÖKAY K. V. Voir STRUNZ H. ... C. P. 68

TABOR D. Effet de la température sur les films lubrifiants ... C. P. 20

TAKADA T. et KANAMARU K. Recherches électrocinétiques sur la soie naturelle ... C. P. 47

TAKAGI M. Sur une théorie de domaine statistique des cristaux ferromagnétiques. I. Magnétisation et magnétostriction. II. Action mutuelle du magnétisme et des forces mécaniques ... C. P. 84

TAKEBAYASHI M. L'adsorption des gaz sur le nickel réduit. II. Adsorption de l'acide bromhydrique et de l'acide chlorhydrique gazeux et de l'acide bromhydrique dans un milieu liquide ... C P. 98

TAMAI M. Recherches sur l'emploi de l'électrode d'antimoine pour la mesure du pH ... C. P. 42

TANG T. L. Voir BURGOYNE J. H. ... C. P. 25

TARAMA K. Voir MATSUMURA S. ... C. P. 98

TARBUTTON G., EGAN E. P. et FRARY S. G. La solubilité du tétrafluorure de silicium dans les solvants organiques; propriétés de ces solutions ... C. P. 74

TATE F. G. H. et WARREN L. A. La déshydratation d'hydrates salins par entraînement de l'eau au cours d'une distillation avec des liquides non miscibles à l'eau ... C. P. 24

TAYLOR H. A. et BURTON M. Réactions entre radicaux méthyle ... C. P. 27

TAYLOR H. A. Voir HENKIN H. ... C. P. 14, 87

TAYLOR T. I. et GLOCKLER G. Note sur la construction et l'utilisation d'une colonne à diffusion thermique pour la séparation des isotopes ... C. P. 6

TAYLOR H. L. Voir JORIS G. G. ... C P. 28

TAYLOR W. Voir READ D. R. ... C. P. 28

TCHAKIRIAN A. Voir VOKRINGER H. ... C. P. 82

TELLER E. Voir BRUNAUER S. ... C P. 97

TELLER E. Voir SEEGEER R. T. ... C. P. 17

THEORELL T. Voir ALEXANDER A. F. ... C. P. 51

TELLER F. Voir HAUPT R. F. ... C. P. 13

TEORELL T. et ABORG C. G. Une étude des films formés à l'interface séparant deux liquides. III. Un effet spécifique des ions calcium sur les couches monomoléculaires de képhaline ... C. P. 51

TEORELL T. Voir STÄLLBERG S. ... C. P. 52

TEORELL T. Voir STENHAGEN E. ... C. P. 60

TERES J. Voir WHITMORE M. R. ... C. P. 50

T'HAART U. H. Voir KETELAAR J. A. A. .... C. P. 70
THAXTON H. M. Voir BREIT G. .... C. P. 3
THEODORESCO M. Sur le spectre Raman de quelques métatungstates à l'état cristallin et en solution aqueuse .... C. P. 13
THEODORESCO M. Voir CORDIER M. .... C. P. 82
THODE A. G. Tension de vapeur, chaleurs de vaporisation et points de fusion des ammoniacs à ^{14}N et ^{15}N .... C. P. 14
THOMAS B. Voir WELLINGER E. .... C. P. 10
THOMAS L. H. Voir WHITCOMB S. E. .... C. P. 81
THOMAS J. K. Voir BELL R. P. .... C. P. 23
THOMAS E. M. Voir HAYARD C. R. .... C. P. 49
THOMPSON H. W. La structure de l'acétylène... C. P. 12
THOMPSON H. W. Fluorescence de la vapeur de glyoxal. C. P. 27
THROCKMARTIN C. L. et SORUM C. H. Variation de pH dans la formation de sol d'or .... C. P. 56
TIBBS S. R. Niveaux d'énergie électronique dans ClNa. C. P. 17
TIMMERMANS J. Les formes polymorphes des composés organiques .... C. P. 7
TIN M. T. Voir MUKHEERJI A. .... C. P. 70
TISELIUS A. et SVENSSON H. Influence de la concentration d'électrolyte sur la mobilité électrophorétique de l'albumine d'œuf .... C. P. 59
TITUS A. C. Voir BAXTER G. P. .... C. P. 65
TOKUMITU T. Pellicule d'oxyde sur les aciers inoxydables .... C. P. 49
TOKUMITU T. La pellicule d'oxyde sur les aciers « Stainless » .... C. P. 96
TOLLERT H. et D'ANS J. Sur la détermination de la viscosité de solutions aqueuses de sels à cathions mono- et bivalents, et la détermination de l'état d'équilibre de mélanges de sels .... C. P. 37
TOLLMAN J. P. Voir DRUMMOND D. H. .... C. P. 5
TOMPKINS F. C. Voir ALEXANDER E. A. .... C. P. 24
TOPORESCU E. Sur la polarité mutuelle de l'argent et du nickel dans l'iodure de potassium aqueux .. C. P. 43
TOPP N. E. et DAVIES C. W. L'augmentation de la dissociation des sels dans l'eau. IX. Sels de calcium et de baryum des acides dicarboxylés .... C. P. 93
TORAL Mlle T. Voir MOLES E. .... C. P. 6
TOYAMA O. Voir KONDO Y. .... C. P. 86
TRABACCHI G. C. Voir AMALDI E. .... C. P. 4
TREADWELL W. D. et AMMANN A. Solubilités de séries de sels à anions communs .... C. P. 35
TREADWELL W. D. et COHEN A. Étude de la tension de dissociation de la carnallite fondue .... C. P. 93
TRIMBLE H. M. et RICHARDSON E. L. Équilibre dans une réaction d'estérification avec l'acide perchlorique comme catalyseur .... C. P. 71
TSIEN S. T. Les groupes de protons émis lors du bombardement des substances hydrogénées par les rayons α du polonium. II .... C. P. 2
TSUCHIDA R. Théorie de la valence de coordination étendue. II. Configuration des composés du carbone. C. P. 78
TSUCHIDA R. et KOBAYASHI M. Théorie de la valence de coordination étendue. III. Liaisons de valence dans les composés du carbone .... C. P. 78
TSUCHIDA R., KOBAYASHI M. et KUROYA H. Théorie de la valence de coordination étendue. IV. Configuration des composés des éléments de transition ..... C. P. 78
TUOT M., LECOMTE J. et LORILLARD S. Application des spectres d'absorption infrarouge à la détermination de la position de la double liaison des carbures éthyléniques, obtenus par déshydratation d'alcools secondaires et tertiaires .... C. P. 80
TUVE M. A. Voir HEYDENBURG N. P. .... C. P. 2
TWISS D. F., CARPENTER A. S. et AMPHLETT P. H. Quelques conséquences de la couche double électrique dans la technologie du caoutchouc .... C. P. 60
TYSON G. N. et ADAMS S. C. Configuration de quelques complexes cuivriques, nickeleux et cobalteux par mesures magnétiques .... C. P. 67

UBBELOHDE A. R. Structure et propriétés thermiques associées avec certaines liaisons d'hydrogène dans les cristaux. III. Nouveaux exemples de l'effet isotopique .... C. P. 17
UDOWENKO W. Voir USSANOWITSCH M. .... C. P. 91
URBAIN P. Sédimentation et texture des argiles. C. P. 100
UREY H. C. Voir MILLS G. A. .... C. P. 70
USHER F. L. Voir BAKER A. .... C. P. 56
USSANOWITSCH M., SUMAROKOWA T. et UDOWENKO W. Sur la conductivité électrique, le frottement interne et la tension superficielle du système SO_4H_2—ClO_4H. C. P. 91
UTIYAMA R. Voir KOBAYASI M. .... C. P. 77
UYEO S. Voir HIGASI K. .... C. P. 78

VAIDYA B. K. Voir ASUNDI R. K. .... C. P. 80
VALLEY G. E. Recherche sur la radiation γ de ^{13}N à l'aide d'un spectrographe magnétique .... C. P. 5
VANCE J. E. Voir MURPHY G. M. .... C. P. 29
VARTANIAN A. T. Spectres dans l'ultraviolet et fluorescence des vapeurs de benzidine .... C. P. 67
VASILESCO KARPEN N. Rôle des électrons dans certains phénomènes physicochimiques. II. L'attaque des métaux par les acides .... C. P. 94
VASILESCO KARPEN N. Rôle des électrons dans certains phénomènes physicochimiques. III. Les piles à électrodes inattaquables .... C. P. 95
VEIL Mlle S. Sur la répulsion apparente de diffusions antagonistes de nitrate d'argent dans la gélatine pure et dans la gélatine bichromatée .... C. P. 16
VELTMAN P. L. Voir DANIELS F. .... C. P. 21
VERNON C. E. Voir BALY E. C. C. .... C. P. 54
VERWEEL H. J. et MC GILLAVRY C. H. Structure cristalline de l'acide succinique .... C. P. 70
VERWEY E. J. W. Double couche électrique et stabilité des émulsions .... C. P. 62
VERWEY E. J. W. Voir HAMAKER H. C. .... C. P. 59
VESELOVSKY V. I. La capacité de polarisation et les propriétés adsorbantes de l'électrode d'argent. C. P. 94
VINCENT W. B. Voir NORTON L. B. .... C. P. 34
VINOGRAD J. R. Voir MC BAIN J. W. .... C. P. 36
VOIGT D. Voir GALLAIS F. .... C. P. 9
VOLLRATH R. E. Pellicules translucides d'alumine. C. P. 52
VOLKOV N. F. Rupture des noyaux d'uranium .. C. P. 65
VOLKOV N. F. Voir KHLOPIN V. G. .... C. P. 65
VOLKRINGER H., LECOMTE J. et TCHAKIRIAN A. Interprétation des spectres Raman et infrarouge des dérivés halogénés du méthane .... C. P. 82
VORSINA M. A. et FRUMKIN A. N. Capacité de la couche double d'une électrode de mercure dans une solution diluée d'acide chlorhydrique ou de chlorure de potassium .... C. P. 76
VOSBURGH W. C. et BECKMAN J. F. Solubilité des oxalates de cadmium et de zinc dans les solutions de sels .... C. P. 92
VOSBURGH W. C. Voir GOULD R. K. .... C. P. 75
VRIES T. A. DE. Voir KETELAAR J. A. A. .... C. P. 17

WAINSTEIN F. M. Voir POLJAKOW M. V. .... C. P. 22
WAKEHAM H. R. R. Voir BOYD R. N. .... C. P. 20
WALL F. T. Caractère ionique et moment dipolaire. C. P. 8
WALLBAUM H. J. Sur un siliciure de vanadium SiV. C. P. 69
WALLE P. VAN DE. Voir PUTZEYS P. .... C. P. 59

WALTER A. Voir KUBASCHEWSKI O. . . . . C. P. 72
WALTER J. Voir GORIN E. . . . . C. P. 22
WALTERS W. D. Décomposition thermique du diacétyle. C. P. 21
WANNIER G. H. La fusion considérée comme une transition ordre-désordre. . . . . C. P. 13
WANNOW H. A. Recherches sur la coagulation du lait par des mesures de transparence. . . . . C. P. 58
WARHURST E. Une forme modifiée de la méthode de la durée de vie appliquée à la réaction de la vapeur de sodium avec le bromobenzène. . . . . C. P. 23
WARHURST E. Voir EVANS M. G. . . . . C. P. 23
WARHURST E. Voir HARESNAPE J. N. . . . . C. P. 23
WARREN L. A. Voir TATE F. G. H. . . . . C. P. 24
WASHBURN E. R. et BEGUIN A. E. Le système ternaire : alcool isopropylique, toluène, eau à 25°. . . . . . C. P. 30
WASHBURN E. R. et KEIM C. P. L'étalement de liquides organiques volatils sur l'eau en présence de films monomoléculaires. . . . . C. P. 96
WAY K. Une image simple des énergies de liaison de H_3 et He_5. . . . . C. P. 1
WEBB J. H. Nombre de quanta nécessaires pour former l'image latente photographique, déterminé à partir de l'analyse mathématique de la courbe caractéristique. . . . . C. P. 32
WEBER K. et PICHLER M. Action catalytique du tétroxyde d'osmium et du chlorure ferrique sur l'oxydation des iodures par le chlorate. . . . . C. P. 89
WEHR W. Contribution à la connaissance des phénomènes de vieillissement des solutions de complexes de molécules en chaînes avec considérations de leurs grandeurs molaires. . . . . C. P. 58
WEHRLI S. Une constante pour la caractérisation des substances volatiles dans les solutions très étendues. C. P. 34
WEIBKE F. Thermochimie des alliages. . . . . C. P. 73
WEIBKE F. et EFINGER I. Recherches électrochimiques sur le système Ag-Sb. . . . . C. P. 75
WEIBKE F. et QUADT U. F. Chaleurs de formation et états ordonnés dans le système Au-Cu. . . . . . . C. P. 73
WEIDINGER A. Sur le mécanisme de l'adsorption de l'eau dans un gel de gélatine. . . . . C. P. 54
WEIL R. Voir HALLA F. . . . . C. P. 68
WEINER R. Dépôt électrolytique d'argent dans les solutions d'hyposulfite. C. P. 76
WEINER R. Étude de l'argenture galvanique à dépôts brillants. . . . . C. P. 76
WEISBERG L. Histoire récente du dépôt électrolytique de l'alliage cobalt-nickel. . . . . C. P. 43
WEISS J. Fluorescence et oxydation dans les systèmes à noyaux conjugués. . . . . C. P. 88
WEISSMAN S. L. Voir FREED S. . . . . C. P. 11
WEIZMANN Mlle A. Structure de zwitterion dans les composés carbonylés non saturés. . . . . C. P. 9
WELLINGER E. et THOMAS B. Sur le spectre d'absorption ultraviolet des huiles minérales de synthèse. . C. P. 10
WELLS A. F. Voir POWELL H. M. . . . . C. P. 17
WELSCH A. J. E. Voir EMELÉUS H. J. . . . . C. P. 32
WELTER G. et MORSKI S. Caractéristiques dynamiques de tension et diagrammes de fatigue de quelques matériaux de construction. . . . . C. P. 49
WERTZ J. E. Voir CRIST R. H. . . . . C. P. 22
WEST W. L'influence de la température et de la pression sur le spectre d'absorption infrarouge de l'acide chlorhydrique gazeux et liquide jusqu'à l'état critique. . . . . C. P. 11
WESTHEIMER F. H. et SHOOKHOFF M. W. Influence électrostatique des substituants sur les vitesses de réaction. I. . . . . C. P. 24
WETROFF G. Voir FICQUELMONT A. M. DE. . . . . . C. P. 85
WHEELER A. Voir BEECK O. . . . . C. P. 53
WHITCOMB S. E., NIELSEN H. H. et THOMAS L. H. Vibrations normales des chaînes de systèmes analogues ou dynamiquement analogues et spectre infrarouge de l'undécane. . . . . C. P. 81
WHITE J. U. Mesures spectroscopiques sur CN gazeux. I. Dissociation dans la décharge électrique. . . . . C. P. 89
WHITEHEAD R. L. Voir BELL R. P. . . . . C. P. 87
WHITMORE M. R. et TERES J. Couples métalliques dissemblables. . . . . C. P. 50
WHYTLAW-GRAY R. Voir HARTLEY G. A. R. . . . C. P. 54
WIEBE R. et GADDY V. L. Solubilité du gaz carbonique dans l'eau à diverses températures entre 12 et 40° et sous des pressions atteignant 500 atmosphères. Phénomènes critiques. C. P. 35
WIGNER E. Voir HIRSCHFELDER J. O. . . . . C. P. 20
WIGNER E. P. Quelques remarques sur la théorie des vitesses de réaction. . . . . C. P. 20
WIKLANDER L. Voir MATTSON S. . . . . C. P. 56
WILKINSON J. A. Voir LINEKEN E. E. . . . . C. P. 38
WILLARD J. E. Activation chimique par transformation radioactive isomère; la réaction de ^{80}Br (demi-vie 18 min) avec le tétrachlorure de carbone. . . . . C. P. 26
WILLIAMS M. B. Voir BONNER M. B. . . . . C. P. 38
WILLIAMS A. H. Voir BOWEN E. J. . . . . C. P. 31
WILLIAMS V., HOFSTADTER R. et HERMAN R. C. Spectres de vibration et structure moléculaire. VIII. Les spectres d'absorption des vapeurs de phénol et d'aniline légers et lourds. . . . . C. P. 12
WILSON D. A. Voir MC BAIN J. W. . . . . C. P. 36
WILSON T. C. La transformation $\beta' \to \beta$ dans les alliages lithium-plomb . . . . C. P. 95
WILSON G. L. et MILES F. D. Tensions partielles des mélanges d'acide nitrique et d'eau entre 0 et 20° C. C. P. 34
WINGCHEN H. Voir FISCHER W. . . . . C. P. 14
WINSTEIN S. et WOOD R. E. Constantes diélectriques de quelques couples de diastéréoisomères. . . . . C. P. 8
WIRTH H. E. Volumes moléculaires apparent et partiel du chlorure de sodium et de l'acide chlorhydrique dans leurs solutions mélangées. . . . . C. P. 74
WITTUM M. Voir RAUB E. . . . . C. P. 76
WLADIMIRSKAYA M. Voir RABINERSON A. . . . . . C. P. 27
WOINAROSKY A. Voir ANGELESCU E. . . . . C. P. 98
WOLF U. Voir ROTH W. A. . . . . C. P. 72
WOLFSOHN G. Voir SAMBARSKY S. . . . . C. P. 10
WOOD L. A. Voir MC BAIN J. W. . . . . C. P. 53
WOOD R. E. Voir WINSTEIN S. . . . . C. P. 8
WOOD S. E. Voir SCATCHARD G. . . . . C. P. 38
WOOD L. J. Voir POWEY J. . . . . C. P. 47, 60
WOODWARD I. Voir ROBERTSON J. M. . . . . C. P. 85
WORNER H. W. Préparations micrographiques de plomb et d'alliages riches en plomb. . . . . C. P. 48
WRZESZINSKI G. W. Voir KING A. . . . . C. P. 64
WU C. K. Voir LEE P. . . . . C. P. 11
WU C. K. Voir SUTHERLAND G. B. B. M. . . . . . . C. P. 7
WU T. Y. Les spectres de vibration des 1,2-dihalogénoéthane et la question de la rotation interne. C. P. 12
WYK A. J. A. VAN DER. Voir MISCH L. C. . . . . . . C. P. 86
WYNNE-JONES W. F. V. Voir EVERETT D. H. . . C. P. 40

YACOUBYAN K. V. Séparation des isotopes du chlore par électrolyse. . . . . C. P. 78
YACOUBYAN K. V. Voir DUTOIT P. . . . . C. P. 78
YAMAGUCHI S. Étude des films d'oxyde sur les métaux brillants par diffraction d'électrons : Mg, Al et Gl. C. P. 18
YAMAGUCHI S. Étude de pellicules amorphes par la méthode de diffraction électronique. II. . . . . . C. P. 86
YAMAGUCHI S. Étude par diffraction d'électrons des surfaces des métaux alcalins et alcalino-terreux exposées à l'air. . . . . C. P. 96

YEARIAN H. J. Étude de la diffraction des protons d'énergie moyenne par les molécules de vapeurs. C. P. 77

YEDDANAPALLI L. M. Voir JUNGERS J. C....... C. P. 22

YEOU TA. Dichroïsme de la brucite dans le proche infrarouge.............................. C. P. 84

YOST O. M. Voir OSBORNE D. W.............. C. P. 90

YOULE P. V. Voir OLSON A. R............... C. P. 75

YOUNG G. Sur la forme et la stabilité des noyaux lourds.................................. C. P. 1

YUKAWA H. et OKAYAMA T. Note sur l'absorption des mésotons lents dans la matière............. C. P. 1

ZACHARIASEN W. H. La structure cristalline du formiate de sodium HCO_2Na....................... C. P. 70

ZAHN C. T. Voir MOHLER H.................. C. P. 8

ZEISE H. Équilibres gazeux. $C_2 \rightleftharpoons 2C$, $S_2 \rightleftharpoons 2S$ $Se_2 \rightleftharpoons 2$ Se et $Te_2 \rightleftharpoons 2$ Te........ C. P. 72

ZEISE H. Nouvelle méthode pour calculer les chaleurs de combustion et son application aux mélanges de vapeur d'eau, de vapeurs d'alcool et d'oxygène. C. P. 73

(*Z. Elektrochemie*, 1939, 45, 562-663). Séparation des mélanges liquides à l'aide du procédé de Clusius-Kersching.............................. C. P. 74

ZENTNER H. Voir PAULI W.................. C. P. 56

ZUITHOFF A. J. La détermination exacte des chaleurs spécifiques des substances solides aux températures élevées. XII. Les chaleurs spécifiques des alliages fer-nickel de compositions diverses entre 100° et 1 400° C.............................. C. P. 67

ZUMWALT L. R. et BADGER R. M. Étude de la structure complexe des bandes harmoniques O—H des alcools substitués et de l'effet de la température sur les intensités relatives des composants de multiplet. C. P. 10

ZHURAVEL P. V. Voir CHAPEK M. V........... C. P. 98

ZHURAVLEVA M. Voir BUJAOV N.............. C. P. 84

ZURAWICKI J. Voir LACHS H................. C. P. 19

Le Gérant : MAURICE BLONDIN. 116720 IMP. GAUTHIER-VILLARS, 55, quai des Grands-Augustins, Paris. — 1942.